PCT

国際事務局



特許協力条約に基づいて公開された国際出願

(51) 国際特許分類 5 C07D 215/00, 215/00, 235/00 C07D 239/72, 239/84, 239/94 C07D 239/95, A61K 31/47 A61K 31/505

(11) 国際公開番号

WO 93/07124

(43) 国際公開日

1993年4月15日(15.04.1993)

(21)国際出願番号

(22)国際出願日

PCT/JP92/01258

1992年9月30日(30.09.92)

A1

(30) 優先権データ

特顏平3/320853

1991年9月30日(30,09,91)

JΡ

(71) 出願人(米国を除くすべての指定国について) エーザイ株式会社(EISAI CO., LTD.)[JP/JP] 〒112-88 東京都文京区小石川4丁目6番10号 Tokyo. (JP) (72)発明者;および

(75)発明者/出願人(米国についてのみ) 高瀬保孝(TAKASE, Yasutaka)[JP/JP] 〒305 茨城県つくは市容日4-19-13 エーザイ禁山寮308 Ibaraki, (JP) 波辺信久(WATANABE, Nobuhisa)[JP/JP] 〒305 茨城県つくば市天久保2-23-5 メゾン学園105

Ibaraki, (JP) 松井 誠(MATSUI, Makoto)(JP/JP) 〒466 愛知県名古屋市昭和区山里町69番地 Aichi, (JP)

生田博麿(IKUTA, Hironori)[JP/JP] 〒300-12 茨城県牛久市栄町2-35-12 Ibaraki. (JP) 木材複治(KIMURA, Teiji)(JP/JP)

〒305 茨城県つくば市梅園2~16~1 ルンピーニ梅園604 Ibaraki, (JP)

佐伯隆生(SAEKI, Takao)[JP/JP]

〒302-01 茨城県北相馬郡守谷町松前台2-9-6 Ibaraki, (JP)

足立秀之(ADACHI, Hideyuki)[JP/JP] 〒300-03 茨城県稲敷郡阿見町中央7-7-18 Ibaraki.(JP)

徳村忠一(TOKUMURA, Tadakazu)[JP/JP]

〒300 茨城県土浦市桜ヶ丘町32-5 Ibaraki, (JP)

餅田久利(MOCHIDA, Hisatoshi)(JP/JP)

〒483 愛知県江南市藤ヶ丘1-1-2 江南団地216-106

Aichi. (JP)

秋田靖典(AKITA, Yasunori)[JP/JP]

〒300-24 茨城県筑波郡谷和原村下小目122 Ibaraki, (JP)

左右田茂(SOUDA, Shigern)[JP/JP]

〒300-12 茨城県牛久市牛久町1687-21 Ibaraki, (JP) (74) 代理人

弁理士 古谷 磬。外(FURUYA, Kaoru et al.) 〒103 東京都中央区日本福堀留町1-8-11 日本橋TMピル Tokvo. (JP)

(81) 指定国

AT(欧州特許), AU, BE(欧州特許), CA, OH(欧州特許),

DE(欧州特許), DK(欧州特許), ES(欧州特許), PI,

FR(欧州特許)。GB(欧州特許)。GR(欧州特許)。HU,

IE(欧州特許), IT(欧州特許), JP, KR, LU(欧州特許),

NL(欧州特許), NO, BU, SE(欧州特許), US.

添付公開書類

国際調査報告書

(54) Title: NITROGENOUS HETEROCYCLIC COMPOUND

(54) 発明の名称 含冠素複素環化合物

$$\mathbb{R}^2$$
 \mathbb{R}^3
 \mathbb{R}^3
 \mathbb{R}^3

$$\begin{array}{c}
R^{10} \\
-N - (CH_2) & P \\
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
R^{20} \\
\end{array}$$

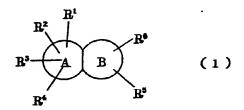
$$\begin{array}{c}
R^{21}
\end{array}$$

(57) Abstract

A nitrogenous heterocyclic compound represented by general formula (I) or a pharmacologically acceptable salt thereof, efficacious in treating various ischemic cardiac diseases, wherein ring A represents a benzene, pyridine or cyclohexane ring; ring B represents a pyridine, pyrimidine or imidazole ring; R¹, R², R³ and R⁴ represent each hydrogen, halogen, lower alkay, etc.; R⁵ represents -NR¹¹R¹² (wherein R¹¹ and R¹² represent each hydrogen, lower alkyl, etc.; and R⁶ represents (a) (wherein R¹⁹ represents hydrogen, lower alkyl, etc.; R²⁰, R²¹ and R²² represent each hydrogen, halogen, hydroxy, etc.; and r represents an integer of 0.1 to 8), etc.

(57) 要約

種々の虚血性心疾患などに有効な、下配式(1)で表される含窒 素複素環化合物またはその薬理学的に許容できる塩を提供する。



[式(1)中、環Aはベンゼン環、ピリジン環又はシクロヘキサン環、環Bはピリジン環、ピリミジン環又はイミダソール環を意味する。 R^1 、 R^2 、 R^3 及び R^4 は水素原子、ヘロゲン原子、低級アルコキシ基等の基を意味し、 R^3 は式 $-NR^{11}$ R^{12} (式中、 R^{11} 、 R^{12} は水素原子、低級アルキル基等の基を意味する。)で示される基等

素原子、低級アルキル基等的基、R²⁰、R²¹、R²² は水素原子、ヘロゲン原子、水酸基等的基を意味する。 r は 0 又は 1 ~ 8 の整数を意味する。) で示される基等を意味する。)

情報としての用途のみ

PCTに基づいて公開される国際出額のハンフレット第1頁にPCT加盟国を同定するために使用されるコード

AT オーストリア AU オーストリテア BB イストード BE ベルルギーリア BE ブルルギーリア BG ブルナン BR ブラジア CA カナテゴス CF 中央ンゴス CF ロンイン・ジン CM オースール CM オースーク FI ファーン FI ファーン ES ファー

明細

含窒素複素環化合物

(産業上の利用分野)

本発明は、医薬として優れた作用を有する含窒素複素環化合物に関する。 (発明の背景及び先行技術)

虚血性心疾患の1つである狭心症は、これまで高齢者に多い疾患として知られてきた。その治療剤としては、硝酸及び亜硝酸化合物、カルシウム拮抗剤、βー 遮断剤などが使われてきたが、狭心症治療や心筋梗塞への進展予防にはまだまだ効果が不十分である。さらに最近、生活形態の変化、社会の複雑化に伴うストレスの増大などにより、狭心症患者の年齢の低下、病態の複雑化などがみられるようになり、新しいタイプのより優れた薬剤が渇望されている。

現在使用されている先に挙げた薬剤のうち、硝酸及び亜硝酸化合物の作用は、細胞内セカンドメッセンジャーとして知られているサイクリックヌクレオチドの中のサイクリックGMP(以下 c GMPと略す)が関与していると考えられている。 c GMPについては血管平滑筋ならびに気管支平滑筋の弛緩作用がよく知られている。これらの薬剤の作用機序は必ずしも明らかではないが、この c GMPの活性はグアニレートシクラーゼを活性化し、 c GMP合成を促進することに起因するものと一般に考えられている。しかし、これらの薬剤は、生物学的利用率が低く、比較的作用時間が短い。また、耐性を生じることが報告されており、臨床上問題となっている。

このような実情に鑑み、本発明者等は新しいタイプのより優れた薬剤を開発すべく探索研究に着手した。

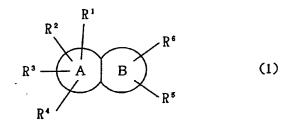
すなわち本発明者らは、cGMPホスホジエステラーゼ(以下cGMP-PD

Eと略す)阻害作用に着目し、これらの作用を有する化合物について長年にわたって鋭意研究を重ねてきた。その結果下記に示す含窒素複素環化合物がこれらの作用を有し、種々の虚血性心疾患などに有効であることを見出し、本発明を完成した。

医薬として有用なキナゾリン誘導体としては、例えば特表平2-502462 号が挙げられるが、本発明化合物とは構造・作用共に異にするものである。

(発明の開示)

本発明は、下記一般式(1) で表される含窒素復素環化合物またはその薬理学的 に許容できる塩を提供する。



(式(1) 中、環Aはベンゼン環、ピリジン環又はシクロヘキサン環を意味する。 環Bはピリジン環、ピリミジン環又はイミダゾール環を意味する。

ただし、環Aと環Bは2つの原子を共有して結合しており、その共有する原子は炭素原子でも窒素原子でもよい。

なお、環Aがピリジン環の場合であって、このピリジン環の窒素原子を環B

R.

が共有して結合している場合以外のときは、環Aは



で示される

ものとする。

 R^1 、 R^2 、 R^3 及び R^4 は同一又は相異なる水素原子、ハロゲン原子、ハロゲン原子で置換されていてもよい低級アルキル基、置換されていてもよいシクロアル

キル基、低級アルコキシ基、ハイドロキシアルキル基、ニトロ基、シアノ基、(0)。

アシルアミノ基、保護されていてもよいカルボキシル基、式 $-S-R^7$ (式中、 R^7 は低級アルキル基を意味し、nは0又は $1\sim2$ の整数を意味する。)で示される基、又は、式-N< $R^{4.6}$ <(式中、 $R^{4.6}$ は同一又は相異なる水素原子

あるいは低級アルキル基を意味する。 R^{45} と R^{46} が、それらが結合している窒素原子と一緒になって、別の窒素原子や酸素原子を含んでいてもよい環を形成することができる。また、この環は置換されていてもよい。)で示される基を意味する。また、 R^{1} 、 R^{2} 、 R^{3} 及び R^{4} のうちの2つが一緒になってメチレンジオキシ、エチレンジオキシ又はフェニル環を形成してもよい。

R⁵は水素原子、ハロゲン原子、水酸基、ヒドラジノ基、低級アルキル基、置換されていてもよいシクロアルキル基、低級アルコキシ基、低級アルケニル基、保護されていてもよいカルボキシアルキル基、保護されていてもよいカルボキシアルケニル基、ハイドロキシアルキル基、保護されていてもよいカルボキシ

(O)_m

ル基、式 $-S-R^s$ (式中、 R^s は低級アルキル基を意味し、mは0又は $1\sim2$ の整数を意味する。)で示される基、式 $-0-R^s$ (式中、 R^s は保護されていてもよいハイドロキシアルキル基、保護されていてもよいカルボキシアルキル基又は

置換されていてもよいベンジル基を意味する。)で示される基、式 - R²³

(式中、R²³ は水酸基、低級アルキル基、低級アルコキシ基、ハイドロキシアルキル基又はハイドロキシアルキルオキシ基を意味する。)で示される基、置換されていてもよいへテロアリール基、置換されていてもよい1,3-ベンズジオキソリル基、置換されていてもよい1,4-ベンズジオキシル基、置換さ

れていてもよい 1、3 ーベンズジオキソリルアルキル基、置換されていてもよい 1、4 ーベンズジオキシルアルキル基、式ー $C(R^24)$ = X (式中、 Xは酸素原子、硫黄原子又は式=N- R^{10} (式中、 R^{10} は水酸基、シアノ基又は保護されていてもよいカルボキシアルキルオキシ基を意味する。)で示される基を意味し、 R^{24} は水素原子又は低級アルキル基を意味する。〕で示される基、又は式ー $NR^{11}R^{12}$ (式中、 R^{11} 、 R^{12} は同一又は相異なる水素原子、低級アルキル基、ハイドロキシアルキル基、アミノアルキル基、保護されていてもよいカルボキシアルキル基、アルキルカルバモイル基、保護されていてもよいカルボキシアルキルカルバモイル基、置換されていてもよいヘテロアリールアルキル基、1、3 ーベンズオキソリルアルキル基又は 1、4 ーベンズジオキシルアルキル基を意味する。さらに、 R^{11} と R^{12} が、それらが結合している窒素原子と一緒になって、別の窒素原子や酸素原子を含んでいてもよい環を形成することができる。また、この環は置換されていてもよい。)で示される基を意味する。

R⁶は水素原子、ハロゲン原子、水酸基、アミノ基、低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルケニル基、1,3-ベンズジオキソリルアルキルオキシ基、1,4-ベンズジオキシルアルキルオキシ基、置換されていてもよいフェ

は相異なる水素原子、低級アルキル基又は低級アルコキシ基を意味する。さらに、 R^{13} 、 R^{14} は一緒になってメチレンジオキシ又はエチレンジオキシを形成

 R^{15} 式 -N R^{15} R^{15} R

なる水素原子、低級アルキル基又は低級アルコキシ基を意味する。 さらに R^{16} と R^{16} は一緒になってメチレンジオキシ又はエチレンジオキシを形成していてもよい。)、ピペリジン-4-スピロ-2'-ジオキサン-1-イル基、式

-2-(CH₂)。- R^{48} (式中、 R^{48} 、 R^{49} は同一又は相異なる水素原子、

低級アルキル基又は低級アルコキシ基を意味する。さらに、R48とR49は、一緒になってメチレンジオキシ又はエチレンジオキシを形成していてもよい。 Zは

硫黄原子又は酸素原子を意味する。)で示される基、式-N (式中、 R^{50}

R⁵⁰ は水酸基、ハロゲン原子、低級アルキル基、低級アルコキシ基、保護されていてもよいカルボキシル基、シアノ基、ハイドロキシアルキル基又はカルボ

キシアルキル基を意味する。)で示される基、式 $-N-Y-R^{18}$ 〔式中、 R^{17} は水素原子、低級アルキル基、アシル基、低級アルコキシアルキル基、保護されていてもよいカルボキシアルキル基又はハイドロキシアルキル基を意味する。Yは式 $-(CH_2)$ 。 (式中、qは0又は $1\sim8$ の整数を意味する)で示される基、

又は式-C-で示される基を意味する。さらに式 $-(CH_2)$ 。- で示される基において、qが $1\sim8$ の整数のとき、それぞれの炭素は $1\sim2$ 個の置換基を有していてもよい。 R^{18} は水素原子、水酸基、保護されていてもよいカルボキシル基、シアノ基、アシル基、置換されていてもよいヘテロアリール基又は置換されていてもよいシクロアルキル基を意味する。)で示される基、又は

$$R^{10}$$
 は R^{10} は R^{20} に $R^$

アルコキシアルキル基、アシル基、保護されていてもよいカルボキシアルキル基又はハイドロキシアルキル基を意味する。 R^{20} 、 R^{21} 、 R^{22} は同一又は相異なる水素原子、ハロゲン原子、水酸基、アミノ基、ニトロ基、低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシアルキル基、低級アルケニル基、アシルアミノ基、アルキルスルホニルアミノ基、ヒドロキシイミノアルキル基、アルキルオキシカルボニルアミノ基、アルキルオキシカルボニルアミノ基、アルキルオキシカルボニルオキシ基又は置換されていてもよいヘテロアリール基を意味する。また、 R^{20} 、 R^{21} 、 R^{22} のうち 2 つが一緒になって窒素原子、硫黄原子又は酸素原子を含んでいてもよい飽和又は不飽和の環を形成することができる。 rは 0 又は 1 \sim 8 の整数を意味する。) で示される基を意味する。)

前記一般式(I) で表される含窒素複素環化合物又はその薬理学的に許容できる 塩の好ましい態様の一つとして、下記一般式(I)で表されるキナゾリン誘導体 又はその薬理学的に許容できる塩が挙げられる。

〔式(I)中、R¹、R²、R²及びR⁴は同一又は相異なる水素原子、ハロゲン原子、 低級アルキル基、低級アルコキシ基、ハイドロキシアルキル基、シアノ基、ア

(0)。 | シルアミノ基、保護されていてもよいカルボキシル基、式-S-R⁷(式中、R⁷

は低級アルキル基を意味し、nは0又は $1\sim2$ の整数を意味する。)で示される基を意味する。また、 R^1 、 R^2 、 R^3 及び R^4 のうちの2つが一緒になってメチレンジオキシ、エチレンジオキシ又はフェニル環を形成してもよい。

R⁵は水素原子、ハロゲン原子、水酸基、ヒドラジノ基、低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルケニル基、保護されていてもよいカルボキシアルキル基、保護されていてもよいカルボキシアルケニル基、ハイドロキシアルキル(0)。

基、保護されていてもよいカルボキシル基、式 $-\overset{\text{\tiny B}}{\text{\tiny S}}-R^{\mathfrak{g}}$ (式中、 $R^{\mathfrak{g}}$ は低級アルキル基を意味し、mは0又は $1\sim2$ の整数を意味する。)で示される基、式 $-0-R^{\mathfrak{g}}$ (式中、 $R^{\mathfrak{g}}$ は保護されていてもよいハイドロキシアルキル基、保護されていてもよいカルボキシアルキル基又はベンジル基を意味する。)で示される

基、式 - (式中、R²³ は水酸基、低級アルキル基、低級アルコキシ

が、それらが結合している窒素原子と一緒になって、別の窒素原子や酸素原子 を含んでいてもよい環を形成することができる。また、この環は置換されてい てもよい。)で示される基を意味する。

R⁶は水素原子、ハロゲン原子、水酸基、アミノ基、低級アルキル基、低級アルコキシ基、1,3-ベンズジオキソリルアルキルオキシ基、1,4-ベンズジオキシルアルキルオキシ基、置換されていてもよいフェニルアルキルオキシ

基、式-N R^{13} (式中、 R^{13} 、 R^{14} は同一又は相異なる水素原子、 R^{14}

低級アルキル基又は低級アルコキシ基を意味する。さらに、 R^{13} 、 R^{14} は一緒になってメチレンジオキシ又はエチレンジオキシを形成していてもよい。)で

$$R^{15}$$
 示される基、式 $-N$ で示される基、式 $-N$ R^{16} R^{16}

式
$$-N$$
 R^{15} R^{16} で示される基、式 $-N$ R^{16} で示される基(これらの式

中、 R^{15} 、 R^{16} は、水素原子、低級アルキル基又は低級アルコキシ基を意味する。 さらに R^{15} と R^{16} は一緒になってメチレンジオキシ又はエチレンジオキシを形成していてもよい。)、ピペリジンー 4 - スピロー2 - ジオキサン - 1 -

|| | 又は1~8の整数を意味する)で示される基、又は式-C-で示される基を意

味する。さらに式- $(CH_2)_s$ - で示される基において、qが $1\sim8$ の整数のとき、それぞれの炭素は $1\sim2$ 個の置換基を有していてもよい。 R^{18} は水素原子、水酸基、保護されていてもよいカルボキシル基、シアノ基、アシル基、置換され

ていてもよいヘテロアリール基又は式 - 0 で示される基を意味す

$$R^{19}$$
 | R^{20} る。)で示される基、又は式 $-N^{-}(CH_2)$, R^{21} R^{21} (式中、 R^{19} は水素

原子、低級アルキル基、低級アルコキシアルキル基、アシル基、保護されていてもよいカルボキシアルキル基又はハイドロキシアルキル基を意味する。 R^{20} 、 R^{21} 、 R^{22} は同一又は相異なる水素原子、ハロゲン原子、水酸基、アミノ基、ニトロ基、低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシアルキル基、低級アルケニル基、アシル基、アシルアミノ基、アルキルスルホニルアミノ基、ヒドロキシイミノアルキル基、アルキルオキシカルボニルアミノ基、アルキルオキシカルボニルオキシ基又は置換されていてもよいヘテロアリール基を意味する。また、 R^{20} 、 R^{21} 、 R^{22} のうち2つが一緒になって窒素原子、硫黄原子又は酸素原子を含んでいてもよい飽和又は不飽和の環を形成することができる。 rは0又は1~8の整数を意味する。) で示される基を意味する。}

また、本発明は、前記含窒素複素環化合物及び/又はその薬理学的に許容できる塩を有効成分とする、ホスホジエステラーゼ阻害作用が有効な、特にサイクリック-GMPホスホジエステラーゼ阻害作用が有効な疾患の予防・治療剤を提供する。

そのような疾患として、虚血性心疾患、具体的には狭心症、高血圧、心不全及 び喘息が挙げられる。

さらに、本発明は、治療に有効な量の前記含窒素複素環化合物及び/又はその 薬理学的に許容できる塩と、薬理学的に許容される賦形剤とからなる医薬組成物 を提供する。

そして、本発明は、ホスホジエステラーゼ阻害作用が有効な疾患の治療薬を製造するという含窒素複素環化合物又はその薬理学的に許容できる塩の用途、及び、ホスホジエステラーゼ阻害作用が有効な疾患に罹患している患者に、含窒素複素環化合物及び/又はその薬理学的に許容できる塩を、治療に有効な量投与することからなる疾患の治療方法を提供する。

また、これら低級アルキル基は、末端の炭素原子がスルホン酸基(-SO₃H) や式 -ONO₂ で示される基で置換されていてもよい。さらに、スルホン酸基は、式 -SO₃Na、式-SO₃K で示される基のような塩を形成していてもよい。

 R^1 、 R^2 、 R^3 および R^4 の定義にみられるハロゲン原子で置換されていてもよい低級アルキル基とは、上記低級アルキル基の水素原子が1 個または2 個以上ハロゲン原子で置換されていてもよい低級アルキル基を意味する。

 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 、 R^6 、 R^6 、 R^6 、 R^{13} 、 R^{14} 、 R^{15} 、 R^{16} 、 R^{20} 、 R^{21} 、 R^{22} 、 R^{23} 、 R^{48} 、 R^{48} 、 R^{60} の定義の中にみられる低級アルコキシ基とは、炭素数 $1 \sim 8$ の直鎖もしくは分枝状のアルコキシ基、例えばメトキシ基、エトキシ基、n-プロポキシ基、イソプロポキシ基、n-プトキシ基、イソプトキシ基、 $\sec -$ ブトキシ基、 $\sec -$ ブトキシ基などを意味する。これらのうち好ましい基としては、メトキシ基、エトキシ基などを挙げることができる。

R⁵、R⁶、 R²⁰、 R²¹、 R²²の定義にみられる低級アルケニル基とは、上記低級アルキル基から誘導される基、例えばエチレン基、プロピレン基、ブチレン基、イソプチレン基などを挙げることができる。

 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 、 R^5 、 R^{11} 、 R^{12} 、 R^{17} 、 R^{19} 、 R^{29} 、 R^{50} の定義にみられる ハイドロキシアルキル基とは、上記の低級アルキル基から誘導される基を意味する。

R°の定義において、保護されていてもよいハイドロキシアルキル基とは、ハイドロキシアルキルにおける水酸基が、例えばニトロ基で保護された基である場合や、メチル基、エチル基など上記に掲げた低級アルキル基で保護された基である場合や、アセチル基、プロピオニル基、ブチロイル基、ピバロイル基、ニコチノイル基などのアシル基で保護された基である場合や、その他 c GMP - PD E 阻害活性を有すると思われる基で保護された基である場合が挙げられる。また、こ

れらの保護基は生体内ではずれて又はそのままで薬効を発揮する。

R¹⁷、R¹⁸、R¹⁹、R²⁰、R²¹、R²²の定義にみられるアシル基とは、脂肪族、 芳香族、複素環から誘導されたアシル基、例えばホルミル基、アセチル基、プロ ピオニル基、プチリル基、バレリル基、イソバレリル基、ピバロイル基などの低 級アルカノイル基、ベンゾイル基、トルオイル基、ナフトイル基などのアロイル 基、フロイル基、ニコチノイル基、イソニコチノイル基などのヘテロアロイル基 などを挙げることができる。これらのうち好ましくは、ホルミル基、アセチル基、 ベンゾイル基などを挙げることができる。

 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 、 R^5 、 R^{18} 、 R^{50} の定義においてカルボキシル基の保護基とし ては、メチル、エチル、t-ブチルなどの低級アルキル基;p-メトキシベンジ ル、p-ニトロベンジル、3, 4-ジメトキシベンジル、ジフェニルメチル、ト リチル、フェネチルなどの置換基を有していても良いフェニル基で置換された低 ′級アルキル基;2,2,2-トリクロロエチル、2-ヨードエチルなどのハロゲ ン化低級アルキル基;ピバロイルオキシメチル、アセトキシメチル、プロピオニ ルオキシメチル、ブチリルオキシメチル、バレリルオキシメチル、1-アセトキ シエチル、2-アセトキシエチル、1-ピバロイルオキシエチル、2-ピバロイ ルオキシエチルなどの低級アルカノイルオキシ低級アルキル基:パルミトイルオ キシエチル、ヘプタデカノイルオキシメチル、1-パルミトイルオキシエチルな どの高級アルカノイルオキシ低級アルキル基:メトキシカルボニルオキシメチル、 1-プトキカルボニルオキシエチル、1-(イソプロポキシカルボニルオキシ) エチル等の低級アルコキシカルボニルオキシ低級アルキル基;カルボキシメチル、 2-カルボキシエチル等のカルボキシ低級アルキル基;3-フタリジル等の復素 環基;4-グリシルオキシベンゾイルオキシメチル、4-〔N-(t-ブトキシ カルボニル) グリシルオキシ) ベンゾイルオキシメチル等の置換基を有していて も良いベンゾイルオキシ低級アルキル基;(5-メチル-2-オキソ-1, 3ジオキソレン-4-イル)メチル等の(置換ジオキソレン)低級アルキル基;1
-シクロヘキシルアセチルオキシエチル等のシクロアルキル置換低級アルカノイルオキシ低級アルキル基、1-シクロヘキシルオキシカルボニルオキシエチル等のシクロアルキルオキシカルボニルオキシ低級アルキル基などが挙げられる。

更に、種々の酸アミドとなっていても良いが、生体内で分解してカルボキシル 基になりうる保護基であればいかなるものでも良い。これらの保護基は、生体内 ではずれて又はそのままで薬効を発揮する。

 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 、 R^5 、 R^{18} の定義にみられる置換されていてもよいシクロアルキル基とは、炭素数 $3\sim 8$ のものを意味するが、好ましくは炭素数 $3\sim 6$ のものである。

 R^5 、 R^{18} 、 R^{20} 、 R^{21} および R^{22} の定義にみられる置換されていてもよいヘテロアリール基においてヘテロアリールとは、ヘテロ原子として $1\sim2$ 個の酸素原子、窒素原子または硫黄原子を含んだ $5\sim7$ 員環の単環基または縮合ヘテロ環基をいい、例えばフリル基、ピリジル基、チエニル基、イミダゾリル基、キナゾリル基、ベンゾイミダゾリル基などが挙げられる。

R¹¹、R¹²の定義にみられる置換されていてもよいヘテロアリールアルキル基においてヘテロアリールとは、上記のヘテロアリール基と同様の意味を有する。また、この場合のアルキル基とは、上記低級アルキル基と同様の意味を有する。

R¹¹、R¹²及び R⁴⁵、R⁴⁶の定義に見られる「R¹¹(⁴⁵) とR¹²(⁴⁶) が結合している 窒素原子と一緒になって、別の窒素原子や酸素原子を含んでいてもよい環を形成 することができる」とは、具体的に例を挙げれば、ピペリジノ基、ピペラジノ基、モルホリノ基などを意味する。さらにこの環に置換しうる置換基としては、水酸 基;塩素原子、フッ素原子、臭素原子、ヨウ素原子などのハロゲン原子;メチル、エチル、tープチルなどの低級アルキル基;メトキシ、エトキシ、tープトキシなどの低級アルコキシ基;シアノ基;保護されていてもよいカルボキシル基;ヒ

ドロキシアルキル基:カルボキシアルキル基:テトラブリル基などのヘテロアリール基などを挙げることができる。これら置換基は、上記環に1~2個有することができる。

また、R⁵、R¹⁸、R²⁰、R²¹、R²²の定義に見られる「置換されていてもよいへテロアリール基」、R⁵の定義にみられる「置換されていてもよい1.3 ーベンズジオキソリル基、置換されていてもよい1.4 ーベンズジオキシル基、置換されていてもよい1.4 ーベンズジオキシル基、置換されていてもよい1.4 ーベンズジオキシル基、置換されていてもよい1.4 ーベンズジオキシルアルキル基」、R⁶の定義にみられる「置換されていてもよいベンジル基」、R¹¹、R¹²の定義にみられる「置換されていてもよいベンジル基」において、置換基としては、例えば、水酸基:ニトロ基;塩素原子、フッ素原子、是素原子、ヨウ素原子などのハロゲン原子;メチル、エチル、 t ープチルなどの低級アルキル基;メトキシ、エトキシ、t ープトキシなどの低級アルコキシ基;保護されていてもよいカルボキシル基;ヒドロキシアルキル基;カルボキシアルキル基;テトラゾリル基などを挙げることができる。

更に Yの定義にみられる「式-(CH₂)。で示される基において、q が $1 \sim 8$ の整数のとき、それぞれの炭素は $1 \sim 2$ 個の置換基を有していてもよい。」において、置換基とは、上記の置換基と同様の意味を有する。

 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 、 R^{20} 、 R^{21} 、 R^{22} の定義においてアシルアミノ基とは、上記のアシル基がアミノ基の窒素原子に結合した基、すなわちモノ置換-アシルアミノ基、ジ置換のアシルアミノ基を意味するが、モノ置換のアシルアミノ基が好ましい。

 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 、 R^5 、 R^6 、 R^{20} 、 R^{21} 、 R^{22} 、 R^{50} の定義においてハロゲン原子とは、フッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子などを意味する。

 R^5 、 R^9 、 R^{10} 、 R^{11} 、 R^{12} 、 R^{17} 、 R^{10} の定義において保護されていてもよい

カルボキシアルキル基とは、上記カルボキシル基の保護基によって保護されていてもよいカルボキシアルキル基を意味する。また、このカルボキシアルキルにおけるカルボキシ基は上記低級アルキル基のいずれかの炭素原子に1~2個結合していてよいものとする。

R⁵の定義において保護されていてもよいカルボキシアルケニル基とは、上記カルボキシル基の保護基によって保護されていてもよいカルボキシアルケニル基を意味する。また、このカルボキシアルケニルにおけるカルボキシル基は、上記低級アルケニル基のいずれかの炭素原子に1~2個結合していてよいものとする。

R¹⁷、 R¹⁰、 R²⁰、 R²¹、R²² の定義において低級アルコキシアルキル基とは、 上記の低級アルキル基より誘導される基、例えばメトキシメチル基、メトキシエ チル基、メトキシブチル基、エトキシエチル基などを挙げることができる。

R¹¹、R¹² の定義においてアミノアルキル基とは、上記の低級アルキル基を構成しているいずれかの炭素原子にアミノ基が置換している基を意味する。

R¹¹、R¹² の定義においてアルキルカルバモイル基とは、上記低級アルキル基 より誘導される基を意味する。

R¹¹、R¹²の定義にみられる保護されていてもよいカルボキシアルキルカルバモイル基とは、上記アルキルカルバモイル基のアルキルのいずれかの炭素に保護されていてもよいカルボキシが結合しているものを意味する。

 R^{20} 、 R^{21} 、 R^{22} の定義においてアルキルスルホニルアミノ基とは、上記低級アルキル基より誘導される基を意味する。

R²⁰、R²¹、R²² の定義にみられるヒドロキシイミノアルキル基とは、上記低級アルキル基のいずれかの炭素原子にヒドロキシイミノ基が結合したものをいう。

R²⁰、R²¹、R²² の定義にみられるアルキルオキシカルボニルアミノ基とは、 上記低級アルキル基から誘導されたアルキルオキシカルボニルがアミノ基の窒素 原子にモノあるいはジ置換したものをいうが、モノ置換のアルキルオキシカルボ

ニルアミノ基の方が好ましい。

 R^{20} 、 R^{21} 、 R^{22} の定義にみられるアルキルオキシカルボニルオキシ基とは、上記低級アルキル基から誘導されたアルキルオキシカルボニルが酸素原子に結合している基を意味する。

 R^{23} の定義にみられるハイドロキシアルキルオキシ基とは、上記ハイドロキシ アルキル基より誘導される基を意味する。

本発明化合物群は、環Aと環Bが一緒になって、2環性の、又は環Aの置換基のうちの2つが一緒になって環を形成する場合には3環以上の環部を形成するものであるが、これらの中で好ましいものは以下のものである。

この中でもさらに好ましいものは、a)、b)、c)、e)を挙げることができ、更に 好ましくはa)、b)、c)を挙げることができる。最も好ましいのはa)である。

薬理学的に許容できる塩とは、例えば塩酸塩、臭化水素酸塩、硫酸塩、燐酸塩 等の無機酸塩、例えば酢酸塩、マレイン酸塩、酒石酸塩、メタンスルホン酸塩、 ベンゼンスルホン酸塩、トルエンスルホン酸塩等の有機酸塩、又は例えばアルギ ニン、アスパラギン酸、グルタミン酸等のアミノ酸との塩などを挙げることができる。更に化合物によってはNa、K、Ca、Mg等の金属塩をとることがあり、本発明の薬理学的に許容できる塩に包含される。

また、本発明化合物群は置換基の種類や組み合わせなどによって、シス体、トランス体などの幾何異性体や、d体、1体などの光学異性体等の各種異性体をとり得るが、いずれの異性体も本発明化合物群に包含されることは言うまでもない。

本発明の理解を容易にするために、本発明の好ましい化合物群の一例を具体的に示すが、これらは本発明の化合物を限定するものではないことは言うまでもない。

最も好ましい化合物群を具体的に示すと、下記の一般式(A) で表される化合物 及びその薬理学的に許容できる塩である。

(-般式(A) において、 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 、 R^{11} 、 R^{12} 、 R^{19} 、 R^{20} 、 R^{21} 、 R^{22} およびr は一般式(1) におけるこれら各々と同様の意味を有する。}

 R^1 、 R^2 、 R^3 および R^4 としては、同一又は相異なる水素原子、ハロゲン原子又はシアノ基が好ましく、その中でもさらに好ましくは水素原子、シアノ基、塩素原子である。

 R^1 、 R^2 、 R^3 及び R^4 の好ましい組み合わせは、 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 のいずれか 1 つがシアノ基又は塩素原子であり、残りの 3 つが水素原子である場合であり、その中でも R^2 がシアノ基又は塩素原子であり、 R^1 、 R^3 及び R^4 が水素原子である場合が最も好ましい。

R¹¹、R¹² は同一又は相異なる水素原子、低級アルキル基、保護されていても よいカルボキシアルキル基である場合が好ましく、また、これらの中でも水素原 子、メチル基、3-カルボキシプロピル基が好ましい。

更に最も好ましい R¹¹とR¹² は、結合している窒素原子と一緒になって置換されていてもよい環を形成する場合であり、この中でもピペリジン環が最も好ましい。まこ、この環は低級アルキル基、低級アルコキシ基、保護されていてもよいカルボキシル基、水酸基、ハロゲン原子、ヒドロキシアルキル基、カルボキシアルキル基などの置換基で置換されているとさらに好ましく、この中でも特に好ましくは、保護されていてもよいカルボキシル基である。

R¹⁸ は水素原子又はメチル基、エチル基などの低級アルキル基が好ましいが、 特に水素原子が好ましい。

rは0、1または2が好ましく、1が最も好ましい。

 R^{20} 、 R^{21} 及び R^{22} は、水素原子、低級アルキル基、低級アルコキシ基、ハロゲン原子、又は R^{20} 、 R^{21} もしくは R^{22} のうち 2 つが一緒になってメチレンジオキシもしくはエチレンジオキシを形成するものが好ましい。

(製造方法)

以下に本発明化合物の代表的な製造方法を示す。

以下においては、主にキナゾリン骨格を有する化合物について説明するが、環 部がその他の骨格の場合にも、同様に適用できる。

製造方法1

一般式(I)において、R⁵が水素原子、ハロゲン原子及びキナゾリン骨格に直接炭素原子で結合する基の中から選択される基のとき、以下の方法でも製造することができる。

 $(0)_{m}$

オキシ塩化リン 又は オキシ塩化リン+五塩化リン/加熱

(一連の式中、 R^5 . は前記 R^5 において、水素原子、ハロゲン原子及び前記キナゾリン骨格に直接炭素原子で結合する基から選択される基を示す。 R^1 、 R^2 、 R^3 及び R^4 は前記の意味を有する。)

すなわち、一般式(II)で表されるキナゾリン誘導体にオキシ塩化リンを作用させるか、五塩化リン存在下オキシ塩化リンを作用させ加熱することにより、一般式(III)で表されるキナゾリン誘導体を得る反応である。

製造方法 2

一般式(I)において、 R^5 が水素原子、ハロゲン原子、 式 $-S-R^8$ (式中、 R^8 、 mは前記の意味を有する)で示される基、式 $-0-R^9$ (式中、 R^9 は前記の意味を有する。)で示される基、置換されていてもよいヘテロアリール基、環部に直接炭素原子で結合する基(例えば、低級アルキル基、保護されていてもよいカルボキシル基、置換されていてもよい1、3-ベンゾジオキソリル基、置換されて

いてもよい1, 4-ベンゾジオキシル基、置換されていてもよい1, 3-ベンゾジオキソリルアルキル基及び置換されていてもよい1, 4-ベンゾジオキシルアルキル基)から選択される基であり、 R^6 が前記 R^6 の定義から水素原子、ハロゲン原子、低級アルキル基を除いた中から選択される基のとき、以下の方法で得ることができる。

$$R^2$$
 R^1 R^6 R^4 R^6 R^6 R^2 R^4 R^6 R^6 R^2 R^4 R^6 $R^$

(一連の式中、R¹、R²、R³及びR⁴は前記の意味を有する。R⁵。は水素原子、ハ (0)。

ロゲン原子、式 $-S-R^s$ (式中、 R^s 、 mは前記の意味を有する。)で示される基、式 $-0-R^s$ (式中 R^s は前記の意味を有する。)で示される基、置換されていてもよいヘテロアリール基、及び環部に直接炭素原子で結合する基(例えば、低級アルキル基、保護されていてもよいカルボキシル基、置換されていてもよい1、3-ベングジオキソリル基、置換されていてもよい1、4-ベングジオキシルを入びを換されていてもよい1、<math>3-ベングジオキンリルアルキルを入びを換されていてもよい1、<math>4-ベングジオキシルアルキルを入びを換されていてもよい1、<math>4-ベングジオキシルアルキルを入びを換されていてもよい1、<math>4-ベングジオキシルアルキルを)の中から選択さ

れる基を意味する。R⁶. は前記R⁶の定義から水素原子、ハロゲン原子、低級アルキル基を除いた中から選択される基を意味する。 Bは脱離基を意味する。 J すなわち、一般式 (IV) で表されるキナゾリン誘導体と一般式 (VI) で表される化合物を縮合させることにより、目的化合物 (V) を得るという方法である。

式中 Eで表される脱離基としては、ハロゲン原子、アルコキシ基が挙げられる。 本方法は必要により、塩基の存在下で反応をすすめることができる。

塩基としては、トリエチルアミン、ピリジン、ジイソプロピルエチルアミン等の有機塩基、炭酸ナトリウム、炭酸カリウム、炭酸水素ナトリウム、水酸化ナトリウム、水素化ナトリウム等の無機塩基、ナトリウムメトキシド、カリウム t - ブトキシド等のアルコキシド類等が挙げられる。

反応溶媒としては、反応に関与しないあらゆる溶媒を使用できるが、例として エタノール、イソプロピルアルコール、テトラヒドロフラン、ジメチルホルムア ミド、ジメチルスルホキシド等を挙げることができる。また、本方法は、場合に よって反応溶媒が存在しなくても反応をすすめることができる。

反応温度は-20℃~ 300℃が好ましい。

製造方法3

一般式(I)において、R⁵が前記R⁵の定義から水素原子、ハロゲン原子及びキナゾリン骨格に直接炭素原子で結合する基を除いた中から選択される基であり、R⁶が前記R⁶の定義からハロゲン原子を除いた中から選択される基であるときは、以下の方法で製造することができる。

(一連の式中、 R^1 、 R^2 、 R^3 及び R^4 は前記の意味を有する。 R^5 。は前記 R^5 の定義から水素原子、ハロゲン原子及びキナゾリン骨格に直接炭素原子で結合する基を除いた中から選択される基を意味する。

R⁶。は前記R⁶の定義からハロゲン原子を除いた中から選択される基を意味する。

Fは脱離基を意味する。)

すなわち、一般式(VII) で表される化合物と一般式(IX) で表される化合物を縮合させることにより、目的化合物(VIII)を得るという方法である。

式中 Fで表される脱離基としては、ハロゲン原子、アルキルチオ基などを例と して挙げることができる。

本方法は、必要により塩基の存在下で反応をすすめることができる。

塩基としては、トリエチルアミン、ピリジン、ジイソプロピルエチルアミン等の有機塩基、炭酸ナトリウム、炭酸カリウム、炭酸水素ナトリウム、水酸化ナトリウム、水素化ナトリウムなどの無機塩基、ナトリウムメトキシド、カリウム t ープトキシドなどのアルコキシド類などを挙げることができる。

反応溶媒としては、反応に関与しないあらゆる溶媒が使用できるが、例を挙げればエタノール、イソプロパノール、テトラヒドロフラン、ジメチルホルムアミド、ジメチルスルホキシドなどを挙げることができる。

反応温度は0℃~ 300℃が好ましい。

製造方法 4

一般式(I)において、R⁵が式-C-R²4 (式中、R²4 は水素原子、低級アルキル基を意味する。)で示される基のときは、以下の方法でも製造することができる。

0

$$R^2$$
 R^1 R^6 R^2 R^3 R^4 R^6 R^2 R^3 R^4 R^6 R^2 R^4 R^6 R^7 R^8 $R^$

(一連の式中、 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 及び R^6 は前記の意味を有する。 R^{24} 、 R^{25} は同一又は相異なる水素原子又は低級アルキル基を意味する。)

すなわち、一般式(X)で表される化合物を通常の還元剤や求核試薬により、 直接又は場合によってはアルコール体(XII)を経由して酸化して目的化合物(XI) を得る方法である。

還元剤としては、リチウムアルミニウムハイドライド、水素化ホウ素ナトリウム、ジイソプチルアルミニウムハイドライドなどを挙げることができる。

求核試薬としては、メチルリチウム、メチルマグネシウムブロミド等の低級ア ルキル金属などを挙げることができる。

アルコールを経由した場合の酸化剤としては、重クロム酸カリウム-硫酸、ジメチルスルホキシドーオキザリルクロリド等が挙げられる。

反応溶媒としては、反応に関与しないあらゆる溶媒を使用することができる。 反応温度は0℃から溶媒の還流温度である。

製造方法5

一般式 (I) において、R⁵が式-C=N-OR¹⁰ (式中、 R¹⁰、R²⁴ は前記の意 | | R²⁴

味を有する。)で示される基のときは、以下の方法でも製造することができる。

$$R^{2} \xrightarrow{R^{1}} N^{6}$$

$$NH_{2}OH$$

$$R^{2} \xrightarrow{R^{1}} R^{6}$$

$$R^{2} \xrightarrow{R^{1}} N^{6}$$

$$R^{2} \xrightarrow{R^{4}} N C = NOR^{10}$$

$$R^{2} \xrightarrow{R^{4}} N^{2} \xrightarrow{R^{4}} N$$

$$R^{2} \xrightarrow{R^{4}} N^{2} \xrightarrow{R^{4}} N^{2}$$

$$R^{2} \xrightarrow{R^{4}} N^{4} \xrightarrow{R^{4}} N^{4}$$

(一連の式中、R¹、R²、R²、R⁴、R⁶、R¹⁰及び R²⁴は前記の意味を有する。)
 すなわち、一般式 (XI) で表される化合物とヒドロキシアミンを反応させて、
 一般式 (XIII) で表される化合物を得る方法である。

反応溶媒は、反応に関与しないあらゆる溶媒を使用することができる。

反応温度は0℃から溶媒の還流温度である。

製造方法 6

一般式(I)において、
$$R^5$$
が式 $-C=C$ $R^{2.6}$ (式中、 $R^{2.4}$ は前記の意味を有 $R^{2.4}$

する。 R²⁶は水素原子又は低級アルキル基を意味する。 R²⁷は水素原子、低級アルキル基、保護されていてもよいカルボキシル基、保護されていてもよいカルボキシアルキル基を意味する。)で示される基のとき、以下の方法によっても製造することができる。

$$R^{2} \xrightarrow{R^{1}} R^{6}$$

$$R^{3} \xrightarrow{R^{4}} N \xrightarrow{C} C \xrightarrow{R^{2}} 0$$

$$(Ph0)_{2}PCH \xrightarrow{R^{2}} (XVI) \times id$$

$$Ph \xrightarrow{Ph} P = C \xrightarrow{R^{2}} (XVII)$$

$$R^{2} \xrightarrow{R^{1}} R^{6}$$

$$R^{2} \xrightarrow{R^{2}} N \xrightarrow{C} C = C \xrightarrow{R^{2}} R^{2}$$

$$R^{3} \xrightarrow{R^{4}} N \xrightarrow{C} C = C \xrightarrow{R^{2}} R^{2}$$

$$R^{2} \xrightarrow{R^{4}} N \xrightarrow{C} C = C \xrightarrow{R^{2}} R^{2}$$

$$R^{3} \xrightarrow{R^{4}} N \xrightarrow{C} C = C \xrightarrow{R^{2}} R^{2}$$

$$(XIV)$$

(一連の式中、R¹、R²、R³、R⁴、R⁶、 R² ⁴、 R² ⁶、R² ⁷ は前記の意味を有する。 Phはフェニル基を意味する。)

すなわち、一般式 (XIV)で表される化合物を一般式(XVI) 又は一般式(XVII)で表される化合物とウィティッヒ反応により反応させ、一般式(XV)で表される化合

WO 93/07124

物を得る方法である。

反応溶媒は、反応に関与しないあらゆる溶媒を使用することができる。

反応温度は0℃から溶媒の還流温度までである。

製造方法7

一般式(I)において、
$$R^5$$
が式 $-CH-CH$ R^{2^6} (式中、 R^{2^4} 、 R^{2^6} 、 R^{2^7} は R^{2^4}

前記の意味を有する。)で示されるとき、以下の方法でも製造することができる。

$$R^{2} \xrightarrow{R^{1}} N$$

$$C = C \xrightarrow{R^{2} \cdot 6}$$

$$R^{2} \xrightarrow{R^{1}} R^{6}$$

$$R^{2} \xrightarrow{R^{1}} R^{6}$$

$$R^{2} \xrightarrow{R^{1}} R^{6}$$

$$R^{2} \xrightarrow{R^{1}} R^{6}$$

$$R^{2} \xrightarrow{R^{2} \cdot 6}$$

$$R$$

(一連の式中、R¹、R²、R³、R⁴、R⁶、 R²⁴、R²⁶ 及び R²¹は前記の意味を有する。)

すなわち、製造方法 6 で得られた一般式(XV)で表される化合物を還元することによって、目的化合物(XVIII) を得る方法である。

還元は通常の方法、例えばパラジウムー炭素あるいは白金触媒による接触還元

などによって行われる。

反応溶媒は、反応に関与しないあらゆる溶媒が用いられる。

製造方法 8

一般式 (I) において、
$$R^6$$
が式 $-N^-(CH_2)$ 、 R^{20} (式中、 R^{19} 、 R^{20} 、 R^{19}

 R^{21} 及びr は前記の意味を有する。)で示される基のときは、以下の方法でも製造することができる。

(一連の式において、 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 、 R^5 、 R^{19} 、 R^{20} 、 R^{21} 及びr は前記の意味を有する。)

すなわち、一般式(XIX) で表される化合物を還元して、目的化合物(XX)を得る 方法である。

還元は通常の方法、例えばパラジウム-炭素あるいは白金触媒による接触還元 又は鉄、スズを用いた還元などで行われる。

反応溶媒は、反応に関与しないあらゆる溶媒を使用することができる。

製造方法 9

一般式 (I) において、 R^5 が式-0- R^9 '(式中、 R^9 ' は保護されていてもよいカ 、 ルボキシアルキル基を意味する。)で示される基のとき、以下の方法で製造する ことができる。

(第一工程)

$$R^2$$
 R^1 R^6 R^6 R^2 R^4 R^6 R^2 R^4 R^6 R^2 R^4 R^6 R^2 R^4 R^6 R^7 R^8 R^8

(一連の式において、 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 及び R^6 は前記の意味を有する。 mは 0 又は $1\sim 2$ の整数を意味する。)

すなわち、一般式(XXI) で表される化合物を通常の方法で酸化して、一般式(XXII)で表される化合物を得る反応である。

酸化剤としては、通常用いられる酸化剤ならばあらゆるものが使用できるが、

例えば六価クロム、ジメチルスルホキシド、オキザリルクロリド等を挙げること ができる。

反応溶媒としては、反応に関与しないあらゆる溶媒を使用することができる。 反応温度は0℃から溶媒の還流温度までである。

(第二工程)

$$R^{2}$$
 N $O-(CH_{2})_{m}-CHO$ $+$ R^{2*0} N $P-CH-COOR^{3*0}$ (XXIII) R^{2*0} R^{2*0} $P-CH-COOR^{3*0}$ (XXIII) R^{2*0} R^{2*0}

(-連の式において、 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 、 R^6 及び mは前記の意味を有する。 R^{28} 、 R^{29} 、 R^{30} は同一又は相異なる水素原子又は低級アルキル基を意味する。)

すなわち、第一工程で得られた化合物(XXII)にウィティッと試薬(XXIII) 又は
(XXIII) と反応させて、一般式(XXIV)で表される化合物を得る方法である。
反応溶媒は、反応に関与しないあらゆるものを用いることができる。
反応温度は0℃から溶媒の還流温度までである。

(第三工程)

$$R^2$$
 R^1 R^6 R^6 R^2 R^3 R^4 R^6 R^8 R^8

 $(一連の式において、<math>R^1$ 、 R^2 、 R^3 、 R^4 、 R^6 、 R^{29} 、 R^{30} 及び mは前記の意味を有する。)

すなわち、第二工程で得られた化合物(XXIV)を還元して、目的化合物(XXV)を得るという方法である。

還元は通常の方法により行われるが、例えばバラジウムー炭素あるいは白金触 媒による接触還元などが挙げられる。

製造方法10

一般式 (1) において、
$$R^{\mathfrak{s}}$$
が式 $-N^{-}(CH_2)$, $R^{2\mathfrak{o}}$ (式中、 $R^{1\mathfrak{s}}$ 、 $R^{2\mathfrak{o}}$ NHR 3)

R²¹ 及びr は前記の意味を有する。 R³¹はアシル基、低級アルキルスルホニル基、低級アルキルオキシカルボニル基を意味する。) で示される基のときは、以下の方法でも製造することができる。

(一連の式において、 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 、 R^5 、 R^{19} 、 R^{20} 、 R^{21} 、 R^{31} 及びr は前記の意味を有する。)

すなわち、製造方法 8 で得られた一般式(XX)で表される化合物を塩基存在下、 通常の方法によるアシル化、スルホニル化又はアルコキシカルボニル化すること により、目的化合物(XXVI)を得る方法である。

アシル化剤としては、酸クロリド、酸無水物、混合酸無水物などのカルボン酸 活性体、ジシクロヘキシルカルボジイミドなどの縮合剤等、通常用いられるあら ゆるアシル化剤が用いられる。

スルホニル化剤としては、通常用いられるあらゆるスルホニル化剤が使用可能 *だが、例を挙げれば、低級アルキルスルホニルクロリド、低級アルキルスルホン 酸無水物などである。

アルコキシカルボニル化剤としては、通常用いられるあらゆるアルコキシカルボニル化剤、例えば低級アルキルオキシカルボニルクロリド、低級アルキルピロカーボネートなどを挙げることができる。

塩基としては、あらゆる塩基が使用可能だが、例えばピリジン、トリエチルアミン等の有機塩基、炭酸ナトリウム、炭酸カリウム、水酸化ナトリウム、水素化ナトリウムなどの無機塩基などを挙げることができる。

製造方法11

一般式(1) において、環Aがベンゼン環、ビリジン環、シクロヘキサン環のいずれかから選択され、環Bがビリジン環、ビリミジン環、イミダゾール環から選択され、かつR⁵が前記R⁵の定義のうち環部に直接炭素原子で結合する基を除いたものから選択される基を意味し、R⁶が前記R⁶の定義のうち環部に直接炭素原子で結合する基を除いたものから選択される基のとき、一般式(1)で表される化合物は、以下の方法でも製造することができる。尚、以下には上記の代表として環部がキナゾリン骨格を形成している場合を示す。

(第一工程)

$$\begin{array}{c|c}
R^5 & -H \\
R^2 & N \\
R^3 & R^4
\end{array}$$
(XXVIII)

(一連の式中、 R^1 , R^2 , R^3 , R^4 は前記の意味を有する。 R^5 。は前記 R^5 の定義のうち、環部に直接炭素原子で結合する基を除いたものの中から選択される基を意味する。 Xはハロゲン原子を意味する。)

すなわち、通常の方法による縮合反応である。

反応溶媒は、イソプロピルアルコールなどのアルコール系溶媒、テトラヒドロフランなどのエーテル系溶媒、ジメチルホルムアミドなどを用いるのが好ましいが、反応に関与しないあらゆる有機溶媒を用いることができる。

R⁵. が窒素原子で環部に結合する場合は、トリエチルアミン等の3級アミン存在下で加熱還流して発生する HC1を除去しながら反応をすすめるのが好ましい。また、R⁵. が酸素原子や硫黄原子で環部に結合する場合、水酸化ナトリウム、炭酸ナトリウムなどのアルカリ存在下で加熱還流して反応を進行させるのが好ましい。

(第二工程)

$$\begin{array}{c|c}
R^{6} \cdot H \\
R^{2} & R^{1} & R^{5} \cdot \\
R^{3} & R^{4} & R^{6} \cdot
\end{array}$$
(XXIX)

(一連の式中、 R^1 . R^2 . R^3 . R^4 . R^5 . Xは前記の意味を有する。 R^6 . は前記 R^6 の定義の中から、環部に直接炭素原子で結合する基を除くものから選択される基を意味する。)

第一工程で得られた化合物(XXVIII)を通常の方法で一般式 R⁶₄-Hで示される化合物と縮合させる反応である。

反応溶媒は、イソプロピルアルコールなどのアルコール系溶媒、テトラヒドロフランなどのエーテル系溶媒、ジメチルホルムアミドなどを用いるのが好ましいが、反応に関与しないあらゆる有機溶媒を用いることができる。

R⁶。が窒素原子で環部に結合する場合は、トリエチルアミン、ピリジン、エチルジイソプロピルアミンなどの有機塩基、炭酸ナトリウム、炭酸カリウム、炭酸水素ナトリウム、水素化ナトリウム、水酸化ナトリウム等の無機塩基、ナトリウムメトキシド、カリウム tーブトキシド等のアルコキシド等の存在下で加熱還流して反応をすすめるのが好ましい。また、R⁶。が酸素原子や硫黄原子で環部に結合する場合、水酸化ナトリウム、炭酸ナトリウムなどのアルカリ存在下で加熱還流して反応を進行させるのが好ましい。

製造方法12

一般式(1) で示される化合物が次の一般式(XXXII):

で示される化合物であるとき、この化合物は以下の方法でも製造することができる。

(一連の式中、R¹, R², R³, R⁴ およびR⁵は前記の意味を有する。R⁶。は前記R⁶の 定義中、環部に直接炭素原子で結合する基から選択される基を意味する。) すなわち、アルカリ存在下、通常の方法で、例えばピペロニルクロライド (XXXI)を一般式(XXX) で示されるベンズイミダゾール誘導体と反応させて、目的 化合物を得る反応である。

アルカリとしては、ヨウ化ナトリウムなどが好ましい。

反応溶媒としては、反応に関与しないあらゆる溶媒が使用可能であるが、好ま

しくはジメチルホルムアミドなどの極性溶媒を挙げることができる。 反応温度は約60~ 100℃が好ましく、特に好ましくは約70~80℃である。

製造方法13

本発明化合物は、以下の方法でも製造することができる。

(第一工程)

$$R^3$$
 R^4
 Q
 $R^6 a-H$

(一連の式中、 R^1 , R^2 , R^3 , R^4 は前記の意味を有する。 R^6 。は前記 R^6 の定義から 環部に直接炭素原子で結合する基を除いたものの中から選択される基を意味す る。 Q及び Q^1 はハロゲン原子を意味する。)

第一工程は、通常の方法による縮合反応である。

R⁶ a が窒素原子で環部に結合する場合は、トリエチルアミン、ピリジン、ジイソプロピルエチルアミン等の有機塩基、炭酸ナトリウム、炭酸カリウム、炭酸水素ナトリウム、水酸化ナトリウム、水素化ナトリウム等の無機塩基、ナトリウムメトキシド、カリウム tープトキシド等のアルコキシド類等の存在下で加熱還流して反応をすすめるのが好ましい。また、R⁶ a が酸素原子や硫黄原子で環部に結

合する場合、水酸化ナトリウム、炭酸ナトリウムなどの無機塩基存在下で加熱還 流して反応を進行させるのが好ましい。

反応溶媒としては、反応に関与しないあらゆる溶媒を使用できるが、例として エタノール、イソプロピルアルコールなどのアルコール系溶媒、テトラヒドロフ ランなどのエーテル系溶媒、ジメチルホルムアミド、ジメチルスルホキシド等を 挙げることができる。また、本方法は、場合によって反応溶媒が存在しなくても 反応をすすめることができる。

(第二工程)

$$R^{2}$$
 R^{4}
 R^{5}
 R^{6}
 R^{6}
 R^{6}
 R^{6}
 R^{6}

(一連の式中、 R^1 , R^2 , R^3 , R^4 , R^6 a, Qは前記の意味を有する。 R^5 a は前記 R^5 の定義中から環部に直接炭素原子で結合する基を除くものから選択される基を意味する。)

すなわち、第一工程で得られた化合物と一般式R⁵a-Hで表される化合物を縮合させることにより、目的化合物を得るという方法である。

本方法は、必要により塩基の存在下で反応をすすめることができる。

塩基としては、トリエチルアミン、ピリジン、ジイソプロピルエチルアミン等の有機塩基、炭酸ナトリウム、炭酸カリウム、炭酸水素ナトリウム、水酸化ナトリウム、水素化ナトリウムなどの無機塩基、ナトリウムメトキシド、カリウム t **
-ブトキシドなどのアルコキシド類などを挙げることができる。

反応溶媒としては、反応に関与しないあらゆる溶媒が使用できるが、例を挙げればエタノール、イソプロパノールなどのアルコール系溶媒、テトラヒドロフランなどのエーテル系溶媒、ジメチルホルムアミド、ジメチルスルホキシドなどを挙げることができる。

反応温度は0℃~ 300℃が好ましい。

R⁵。が窒素原子で環部に結合する基の場合は、トリエチルアミン等の3級アミン存在下で加熱還流して反応をすすめるのが好ましい。また、R⁵。が酸素原子や硫黄原子で環部に結合する基の場合、水酸化ナトリウム、炭酸ナトリウムなどのアルカリ存在下で加熱還流して反応を進行させるのが好ましい。

以上製造方法1~13で得られた化合物は、水酸化ナトリウムや水酸化カリウム、メタンスルホン酸クロルなどを加えるなど、通常行われる方法によって塩をつくることができる。

次に製造方法で用いた原料化合物の製造方法を示す。

製造方法A

製造方法13で用いた出発物質のうち、環部がキナゾリン環であり、 Q及びQ'が塩素原子である化合物は以下の方法でも製造することができる。

$$\begin{array}{c|c}
R^2 & R^1 \\
\hline
R^3 & NH_2
\end{array}$$
(a)

(一連の式中、R¹, R², R³, R⁴ は前記の意味を有する。X゚は水酸基、アルコキシ 基又はアミノ基のいずれかの基を意味する。)

すなわち、化合物(a) を通常行われる方法で閉環し、化合物(b) を得、その後 通常の方法で塩素化することにより、目的化合物(c) を得る方法である。

第一工程は、閉環反応である。尿素と化合物(a)を反応させて化合物(b)を得る工程である。この場合の反応温度は約 170~ 190℃が好ましく、反応溶媒は反応に関与しないものであればあらゆる有機溶媒を用いることができるが、好ましくはN-メチルピロリドンなどを挙げることができる。また、本工程は無溶媒でも反応を進行させることができる。

さらに、X がアミノ基である時は、カルボニルジイミダゾールなどにより環化させるか、あるいはクロロギ酸エステルなどでウレタンにした後、酸あるいは塩 基性条件下環化させることによっても得ることができる。 第二工程は、塩素化反応である。この工程は、通常行われる方法で行うことが できるが、例えば、五塩化リンおよびオキシ塩化リン、又は、オキシ塩化リンと、 攪拌下加熱還流して塩素化する方法などを挙げることができる。

製造方法 B

製造方法1で用いた出発物質(II)は以下の方法で製造することができる。

$$R^2$$
 R^1 $CONH_2$ R^3 R^4 NH_2 R^2 R^4 NH_2 R^4 R^4 R^5 R^4 R^5 R^4 R^5 R^4 R^5 R^4 R^5 R^6 R^6

(一連の式中、 R¹, R², R³, R⁴は前記の意味を有する。R⁵。は前記R⁵の定義中、 ハロゲン原子、環部に炭素原子で結合する基の中から選択される基を意味する。) すなわち、第一工程で通常の方法によりアミド体を得、第二工程で酸又は塩基 の存在下で閉環させる反応である。

アミド体(e) は通常の方法で得ることができるが、例えば、塩基存在下、化合物(d) を R^{5} 。-COC1 で示される酸塩化物等のアシル化剤と反応させることにより得ることができる。

塩基としては、好ましくはトリエチルアミン等の3級アミンやピリジンなどの 有機塩基を挙げることができる。

アシル化剤としては、具体的には、ベンゾイルクロリド、アセチルクロリド、エチルオキサリルクロリド、ベンジルオキシアセチルクロリドなどの酸塩化物等を挙げることができる。

反応温度は約0℃~30℃が好ましい。

第二工程においては、第一工程で得られた化合物(e) を、酸又は塩基存在下、加熱還流することによって、化合物(f) が得られる。

酸としては、無水酢酸などを挙げることができる。

塩基としては、水酸化ナトリウムなどを挙げることができる。

製造方法C

WO 93/07124

製造方法1において、R⁵。が水素原子のとき、出発物質(II)は以下の方法でも製造することができる。

(一連の式中、 R^1 , R^2 , R^3 , R^4 は前記の意味を有する。X''は水酸基又は低級アルコキシ基を意味する。)

すなわち、通常の方法による閉環反応である。

例えば、原料化合物(g) をホルムアミドと加熱還流して縮合させるか、ギ酸と 加熱することにより、目的化合物(h) を合成することができる。

〔発明の効果〕

次に本発明化合物の効果を詳述するために、実験例を掲げる。

実験例

プタ大動脈より得たcGMP-PDEを用いた酵素阻害作用

1. 実験方法

ブタ大動脈より調製した c GMP-PDEの酵素活性を、Thompsonらの方法 い に準じて測定した。1 mM E G T A 存在下、1 μ M c G M P を基質として測定した。本発明化合物は、DMSOで溶解し反応液に加え、阻害活性をみた。なお、反応液中のDMSOの最終濃度は4%以下とした。

(1) Thomson, W. J. and Strada, S. J., Cyclic Nucleotide Phosphodiesterase (PDE), in Methods of Enzymatic analysis, vol 4, p127-234, 1984 c GMP-PDEの調製

ブタ大動脈を細断し、Buffer A(20mM Tris/HC1, 2mM Mg acetate, 1mM Dithiothreitol, 5mM EDTA, 1400TIU/リットルaprotinin, 10mg/リットル leupeptin, 1mM benzamidine, 0.2mM PMSF, pH 7.5) の10倍容を加え、ホモジネートした。ホモジネートを10万×g、1時間で遠心し、得られた上清

をDEAE-Toyopearl 650S(Tosoh, Tokyo, Japan) カラムにかけた。Buffer B(50mM Tris/HCl. 0.1mM EGTA, 2mM Mg acetate, 1mM Dithiothreitol, 0.2mM PMSF, pH 7.5) でカラムを洗浄した後、0.05~0.4M NaCl のグレージェントをかけて溶出し、CaM-independent cGMP-PDE分画を得た。

2. 実験結果

表1-6Bに本発明化合物における実験結果を示す。

表 1

実施例No	I C 50 (μM)
7	1.0.
1 9	0. 39
2 2	0.36
2 5	0. 78
3 3	0. 37
3 8	0. 42
4 0	0.65
4 1	0. 35
4 2	0.19
4 5	0.41
4 6	0. 24
4 9	0. 041
5 0	0. 032
5 1	0.069
5 2	0. 069
5 3	0. 12
5 4	0. 47
5 5	0. 030
5 7	0.038
5 8	0.042
5 9	0. 27
6 0	0.18
6 1	0. 42

表 2

実施例Na	I C 50 (μM)
6 4	0.38
6 5	0.093
6 7	0.14
6 8	0. 62
6 9	0.19
7 0	0.84
7 1	0.81
7 2	0.73
7 3	0.94
7 4	0.35
7 8	0.50
8 1	0.44
8 2	0.55
8 3	0.024
8 4	0.22
8 6	0.96
8 7	0. 68
8 9	0.16
9 1	0.036
9 2	0.094
9 3	0.032 ;
9 5	0.20
9 7	0.79

表 3

実施例No	I C 50 (μM)
9 8	0.062
1 0 4	0.010
1 0 5	0.18
1 0 7	0.0040
1 1 4	0.0030
1 1 2	0.0020
1 1 5	0.0020
1 2 0	0.0010
1 2 1	0. 65
1 2 2	0.0050
1 2 3	0.031
1 2 4	0. 0080
1 2 5	0.0090
1 2 6	0.0010
1 2 7	0.11
1 2 8	0.30
1 3 3	0.77
1 3 4	0.0050
1 3 6	0. 93
1 3 7	0. 38
1 3 8	0.81
1 3 9	0. 021
1 4 0	0. 68

表 4

実施例Na	I C 50 (μM)
1 4 6	0.015
1 5 0	0.0072
1 5 1	0.081
1 5 2	0.11
1 6 4	0.0080
1 6 5	0.016
1 6 6	0.026
1 6 7	0.56
1 6 8	0.011
1 6 9	0.011
1 7 0	0. 029
171	0.00040
1 7 2	0.095
174	0.0040
1 7 5	0.0060
176	0.0030
177	0.012
178.	0.011
1 7 9	0. 0020
1 8 0	0. 0090
1 8 1	0. 0050
1 8 2	0.0080
1 8 3	0. 00040

表 5

実施例No	I C 50 (μM)
1 8 4	0.0060
1 8 5	0.010
187	0.12
1 8 8	0.029
1 8 9	0.016
1 9 0	0.0050
1 9 1	0.019
192	0.020
1 9 3	0.00080
1 9 4	0.0040
1 9 7	0.066
2 0 0	0.064
2 0 1	0.049
202	0. 0020
203	0. 028
2 0 4	0.0040
206	0. 029
2 0 8	0.00019
2 1 3	0. 023
2 1 4	0.0090
2 1 6	0.017
2 2 0	0.00024
2 2 2	0. 0065

表 6 A

実施例Na	Ι C 50 (μM)
2 2 7	0.0026
2 2 8	0.00052
2 3 0	0.0058
2 3 1	0.41
2 3 2	0.044
2 3 3	0.013
2 3 4	0.0060
2 3 5	0.0020
2 3 6	0.0060
2 3 7	0.014
2 3 8	0.0050
2 3 9	0.0080
2 4 0	0.0040
2 4 1	0.18
2 4 3	0.00015
2 4 4	0.0090
2 4 5	0.10

表 6B

実施例Ma	I C 50 (μM)
255	0.032
2 5 6	0.0021
2 6 0	0.00016
262	0.88
266	0.11
2 7 8	0. 25
2 8 0	0. 25
3 7 6	0.021
2 8 0	0. 25

上記の実験例から、本発明化合物は、PDE、ことにcGMP-PDE阻害作用を有することが明らかとなった。すなわち、本発明化合物は、cGMP-PDE阻害作用を示すことにより、cGMPの生体内濃度を上昇させる効果を有することが明らかとなった。従って、本発明化合物である含窒素複素環化合物は、cGMP-PDE阻害作用が有効である疾患の予防及び治療に有効である。これらの疾患として例を挙げれば、例えば、狭心症、心筋梗塞、慢性および急性心不全などの虚血性心疾患、肺性心を併発していてもよい肺高血圧症、その他あらゆる成因による高血圧症、末梢循環不全、脳循環不全、脳機能不全および気管支喘息、アトビー性皮膚炎若しくはアレルギー性鼻炎等のアレルギー性疾患等を挙げることができる。

また、本発明化合物群の中にはカルモジュリン依存型PDEを阻害するものも含まれている。この作用が有効な疾患は上述の c GMP-PDE阻害作用が有効な疾患と同様の可能性が高く、この点からも、本発明化合物は、上記疾患の予防および治療に使用できるものであるといえる。

また、本発明化合物は、毒性が低く安全性も高いので、この意味からも本発明 価値が高い。

本発明化合物をこれらの医薬として使用する場合は、経口投与若しくは非経口 投与により投与される。投与量は、症状の程度;患者の年令、性別、体重、感受 性差;投与方法;投与の時期、間隔、医薬製剤の性質、調剤、種類;有効成分の 種類などによって異なり、特に限定されない。

経口投与の場合は、通常成人 1 日あたり約 $1\sim1.000$ mg 、好ましくは約 $5\sim500$ mg 、更に好ましくは $10\sim100$ mgであり、これを通常 1 日 $1\sim3$ 回にわけて投与する。

注射の場合は、通常 $1~\mu$ g / kg \sim 3.000 μ g / kg \sim 5.000 μ g / kg \sim 1.000 μ g / kg \sim 8.000 μ g

経口用固形製剤を調製する場合は、主薬に賦形剤、更に必要に応じて結合剤、 崩壊剤、滑沢剤、着色剤、矯味矯臭剤などを加えた後、常法により錠剤、被覆錠 剤、顆粒剤、散剤、カプセル剤などとする。

賦形剤としては、例えば乳糖、コーンスターチ、白糖、ブドウ糖、ソルビット、結晶セルロース、二酸化ケイ素などが、結合剤としては、例えばポリビニルアルコール、ポリビニルエーテル、エチルセルロース、メチルセルロース、アラビアコム、トラガント、ゼラチン、シェラック、ヒドロキシプロピルセルロース、ヒドロキシプロピルメチルセルロース、クエン酸カルシウム、デキストリン、ペクチン等が、滑沢剤としては、例えばステアリン酸マグネシウム、タルク、ポリエチレングリコール、シリカ、硬化植物油等が、着色剤としては医薬品に添加することが許可されているものが、矯味矯臭剤としては、ココア末、ハッカ脳、芳香酸、ハッカ油、龍脳、桂皮末等が用いられる。これらの錠剤、顆粒剤には糖衣、ゼラチン衣、その他必要により適宜コーティングすることは勿論差し支えない。

注射剤を調製する場合には、主薬に必要によりpH調整剤、緩衝剤、懸濁化剤、

溶解補助剤、安定化剤、等張化剤、保存剤などを添加し、常法により静脈、皮下、 筋肉内注射剤とする。その際必要により、常法により凍結乾燥物とすることも必 要である。

懸濁剤としての例を挙げれば、例えばメチルセルロース、ポリソルベート80、。 ヒドロキシエチルセルロース、アラビアゴム、トラガント末、カルボキシメチル セルロースナトリウム、ポリオキシエチレンソルビタンモノラウレートなどを挙 げることができる。

溶解補助剤としては、例えばポリオキシエチレン硬化ヒマシ油、ポリソルベート80、ニコチン酸アミド、ポリオキシエチレンソルビタンモノラウレート、マグロゴール、ヒマシ油脂肪酸エチルエステルなどを挙げることができる。

(実施例)

次に本発明の実施例を掲げるが、本発明がこれらのみに限定されることがない ことは言うまでもない。また、実施例に先立って、本発明の化合物の原料化合物 の製造例を掲げる。尚、Meはメチル基、Btはエチル基、 Bzlはベンジル基、Acは アセチル基を示す。

製造例1

2-エトキシカルボニル-6-クロロキナゾリン-4 (3H)-オン

2-アミノ-5-クロロベンズアミド2.50g (0.0147モル)をピリジン15mlに 溶解させ、室温攪拌下、エチルオキサリルクロリド 2.0mlを滴下する。数時間攪 拌後、溶媒を減圧下留去し、得られる残渣をそのまま次の反応に使用した。

残渣を酢酸50mlに溶解させ、これに無水酢酸5mlを加え一昼夜加熱還流する。

溶媒を減圧下留去し、得られる結晶にエタノールを加え、結晶を濾取する。エタ ノール、エーテルで洗い、風乾して、標題化合物の淡黄色晶2.78gを得た。

•収率:75%

・融 点;239~240℃

• Mass; $253(M+H)^+$

· NMR δ (DMSO-d₆);

1.36(3H, t, J=7.2Hz), 4.39(2H, q, J=7.2Hz), 7.86(1H, d, J=8.8Hz),

7.92(1H, dd, J=8.8Hz.2.4Hz), 8.11(1H, d, J=2.4Hz). 12.85(1H, brs)

実施例 1

4-クロロー6-シアノキナゾリン

4-ヒドロキシー6-カルバモイルキナゾリン2g、塩化チオニル30ml及びオキシ塩化リン60mlの混合物を20時間加熱還流した。反応液を減圧下濃縮し、得られた残渣を酢酸エチル 100mlに溶解した。これを水洗(150ml) 後、硫酸マグネシウムで乾燥後、減圧下濃縮し、シリカゲルカラムクロマトグラフィーに付した。酢酸エチル及びアセトンで溶出し、標題化合物を800mg 得た。

·分子式; C₉H₄N₃Cl (189.5)

・収 率;40%

・融 点:>290 ℃

• Mass: $190(M+1)^{+}$

· NMR δ (DMSO-d₆);

7.79(1H, d, J=8.8Hz), 8.16(1H, dd, J=8.8Hz, 2.0Hz), 8.26(1H, s),

8. 49(1H, d, J=2. 0Hz)

実施例2

2, 4-ジクロロー6-シアノキナゾリン

2,4-ジヒドロキシー6-カルバモイルキナゾリン12g及び五塩化リン48.8 gをオキシ塩化リン 200ml及び塩化チオニル70mlに懸濁し、24時間加熱還流した。 反応液を減圧下濃縮し、得られた結晶性残渣を酢酸エチル 100ml及びn-ヘキサン 100mlで洗い、標題化合物を 6.8g得た。

·分子式; CaHaClaNa

•収率:52%

・融 点;161~163℃

• Mass: $224(M+1)^+$

• NMR δ (CDCl₂) :

7.94(1H.d, J=8.0Hz), 8.00(1H, dd, J=8.0Hz, 2.0Hz), 8.49((1H, d, J=2.0Hz) 実施例 3

2-エトキシカルボニル-4,6-ジクロロキナゾリン

製造例 1 で得られた 2 ーエトキシカルボニルー 6 ークロロキナゾリンー 4 (3 H) ーオン2.68 g (0.0106モル)をオキシ塩化リン40mlに懸濁させ、1 時間加熱

還流する。溶媒を減圧下留去し、残渣を酢酸エチルに溶解させ、飽和重曹水にて洗う。有機層を分液し、無水硫酸マグネシウムで乾燥後、濾過し、濾液を減圧下溶媒留去し、標題化合物の淡黄色晶2.82gを得た。

· 収率 (%);98

・融点(℃);129~130

• Mass : $271(M+1)^+$

• NMR δ (CDCl₃):

1.50(3H. t, J=7.2Hz), 4.60(2H. q, J=7.2Hz), 7.99(1H. dd. J=8.8Hz, 2.4Hz),

8.25(1H, d, J=8.8Hz), 8.34(1H, d, J=2.4Hz)

実施例 4

4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル) アミノ-6, 7, 8-トリメトキシ キナブリン

$$\begin{array}{c} \text{MeO} \\ \text{MeO} \\ \text{MeO} \\ \end{array}$$

4-クロロー6, 7, 8-トリメトキシキナゾリン21.2g(0.083モル)、ピベロニルアミン17.0g(0.112モル)、炭酸ナトリウム13.5g(0.127モル)をイソプロピルアルコール 400mlに混合し、一昼夜加熱還流した。反応液を減圧下溶媒留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル)にて精製後、酢酸エチルより再結晶して、標題化合物の淡黄色針状晶21.3gを得た。

·分子式;C19H19N3Os

・収率(%);69

PCT/JP92/01258

WO 93/07124

・融点 (℃) :197 ~198

· Mass ; 370(M+H)*

• NMR δ (CDCl₃));

3.94(3H,s), 4.03(3H,s), 4.12(3H,s), 4.76(2H,d,J=8.0Hz).

5.55(1H, brs). 5.97(2H, s). 6.64(1H, s). 6.80(1H, d. J=8.0Hz).

6.87(1H.d.J=8.0Hz), 6.91(1H.s), 8.66(1H.s)

実施例5~48

実施例4の方法に準じて次の化合物を合成した。

実施例 5

4-(3,4-x+1) 3+2 4-(3,4-x+1) 4-(3,4-x+1) 4-(3,4-x+1) 4-(3,4-x+1) 4-(3,4-x+1) 4-(3,4-x+1) 4-(3,4-x+1)

·分子式; C18H17N3O5

· 収率 (%);58

・融点(℃);254~255 (分解)

· Mass : 356(M+H)+

- NMR δ (CDCl₃);

4.02(3H,s), 4.05(3H,s), 4.13(3H,s), 5.99(2H.s),

6.83(1H.d.J=7.6Hz). 7.02(1H.d.J=7.6Hz). 7.32(1H.s). 7.33(1H.s).

8.49(1H.brs), 8.63(1H.s)

実施例6

4-ベンジルアミノー6,7,8-トリメトキシキナゾリン

·分子式; C1 aH1 aNaOs

· 収率 (%);91

・融点(℃);180~181

· Mass ; 326(M+H) +

· NMR δ (CDCl₃);

3.94(3H.s), 4.03(3H.s), 4.13(3H.s), 4.87(2H.d.J=5.2Hz),

5.62(1H, brs), 6.65(1H, s), 7.4(5H, m), 8.67(1H, s)

実施例7

4 - (4 - y) + + y べンジル) アミノー 6, 7, 8 - トリメトキシキナゾリン

$$\begin{array}{c} \text{MeO} \\ \text{MeO} \\ \text{MeO} \end{array}$$

·分子式 ; C19H21N3O4

· 収率(%);97

・融点(℃);174~175

· Mass : 356(M+H)+

· NMR δ (CDCl₃);

3.82(3H, s). 3.93(3H, s). 4.03(3H, s). 4.13(3H, s).

4.79(2H, d, J=4.8Hz), 5.53(1H, brs), 6.63(1H, s),

6.92(2H. d. J=8.4Hz). 7.35(2H. d. J=8.4Hz). 8.67(1H. s)

実施例8

4-(3-メトキシベンジル)アミノー6,7,8-トリメトキシキナゾリン

·分子式 ; C19H21N3O4

・収率(%);89

・融点(℃):142~143

- Mass : $356(M+H)^+$

· NMR δ (CDCl₃);

3.80(3H.s), 3.96(3H.s), 4.03(3H.s), 4.12(3H.s).

4.85(2H, d, J=4.8Hz), 5.96(1H, brs), 6.76(1H, s),

6.86(1H.d.J=8.0Hz), 6.99(1H.d.J=8.0Hz), 7.02(1H.s).

7.29(1H, t, J=8.0Hz), 8.65(1H, s)

実施例 9

4-(4-二トロベンジル)アミノー6,7,8-トリメトキシキナゾリン

·分子式 ; C18H18N4O5

・収率(%);28

・融点(℃);210~212

· Mass : 371(M+H) *

· NMR δ (CDCl₃);

3.97(3H,s), 4.05(3H,s), 4.13(3H,s), 5.01(2H,d,J=5.6Hz),

5.96(1H.brs), 6.76(1H.s), 7.54(2H.d.J=8.8Hz),

8.17(2H, d, J=8.8Hz), 8.62(1H, s)

実施例10

4-(3-ニトロベンジル) アミノー6,7,8-トリメトキシキナゾリン

·分子式 ; C18H18N4O5

・収率(%);30

・融点 (℃) ;159 ~160

PCT/JP92/01258 WO 93/07124

• Mass ; 371(M+H)+

• NMR δ (CDCl₃) :

3.97(3H.s), 4.04(3H.s), 4.12(3H.s), 4.99(2H.d.J=5.6Hz),

6.06(1H.brs), 6.79(1H.s), 7.51(1H.t, J=8.0Hz),

7.76(1H, d, J=8.0Hz), 8.12(1H, d, J=8.0Hz), 8.22(1H, s), 8.63(1H, s)

実施例 1 1

4-(4-クロロベンジル) アミノー6, 7, 8-トリメトキシキナゾリン

·分子式 ; C18H18N3O3Cl

·収率(%);61

・融点(℃);181~182

· Mass ; 360(M+H) *

· NMR δ (CDCl₃);

3.94(3H, s), 4.03(3H, s), 4.12(3H, s), 4.85(2H, d, J=5.6Hz),

5.76(1H. brs), 6.70(1H. s), 7.32(4H. brs), 8.64(1H. s)

実施例12

4-(3-クロロベンジル) アミノー6, 7, 8-トリメトキシキナゾリン

·分子式 ; C18H18N3O3Cl

・収率(%);85

・融点(℃);161~162

• Mass ; $360(M+H)^+$

• NMR δ (CDCl₃) :

3.97(3H.s), 4.04(3H.s), 4.13(3H.s), 4.87(2H.d.J=5.2Hz),

5.66(1H, brs), 6.68(1H, s), 7.29(3H, s), 7.39(1H, s), 8.65(1H, s)

実施例13

4-フルフリルアミノー6,7,8-トリメトキシキナゾリン

·分子式 ; C16H17N3O4

• 収率(%);81

・融点(℃);198~199

• Mass ; 316(M+H)+

• NMR δ (CDCl₃):

3.97(3H, s), 4.03(3H, s), 4.12(3H, s), 4.87(2H, d, J=5.2Hz),

5.67(1H.brs). 6.37(2H.m). 6.68(1H.s). 7.42(1H.s). 8.67(1H.s)

実施例14

4-(4-ピコリル) アミノー6, 7, 8-トリメトキシキナゾリン

·分子式 ; C17H18N4O3

·収率(%);76

・融点(℃);166~168

· Mass ; 327(M+H)+

· NMR δ (CDCl₃) :

3.97(3H, s), 4.05(3H, s), 4.12(3H, s), 4.92(2H, d, J=6.0Hz),

6.06(1H.brs). 6.80(1H.s). 7.28(2H.d.J=6.0Hz).

8.55(2H, d, J=6.0Hz), 8.62(1H, s)

実施例<u>15</u>

4-(4-エチルベンジル) アミノー6, 7, 8-トリメトキシキナゾリン

·分子式 ; C20H23N3O3

• 収率(%);88

- 融点 (℃) ;195 ~196

• Mass : $354(M+H)^+$

· NMR δ (CDCl₃);

1.25(3H, t. J=7.6Hz), 2.67(2H, q. J=7.6Hz), 3.94(3H, s), 4.03(3H, s),

4.13(3H,s), 4.83(2H,d,J=4.8Hz), 5.56(1H.brs), 6.63(1H,s),

7.23(2H. d. J=8.0Hz), 7.35(2H. d. J=8.0Hz), 8.67(1H.s)

実施例16

4-(インダン-5-イルメチル)アミノー6,7,8-トリメトキシキナゾリ

<u>ン</u>

·分子式 ; C21H23N3O2

・収率(%);61

- 融点 (℃) ;198 ~199

• Mass ; 366(M+H) +

· NMR δ (CDC1₃);

2.11(2H.quintet, J=7.2Hz). 2.93(4H, t, J=7.2Hz). 3.94(3H.s).

4.04(3H.s), 4.14(3H.s), 4.83(2H.d.J=4.4Hz), 5.55(1H.brs),

6.64(1H,s), 7.2~7.3(3H,m), 8.68(1H,s)

実施例17

PCT/JP92/01258 WO 93/07124

4-(4-カルボキシベンジル)アミノー6,7,8-トリメトキシキナゾリン

·分子式 ; C19H19N3O5

・収率(%);86

・融点(℃);227~228 (分解)

· Mass ; 370(M+H)+

· NMR δ (DMSO-d₆) :

3.89(3H,s), 3.92(3H,s), 3.98(3H,s), 4.86(2H,d,J=5.6Hz),

7.46(2H, d, J=8.0Hz), 7.54(1H, s), 7.90(2H, d, J=8.0Hz),

8.35(1H.s), 8.67(1H.brs)

実施例 1 8

·分子式 ; C19H21N3O4

・収率(%);86

・融点(℃);アモルファス

• Mass ; 356(M+H) +

• NMR δ (CDC1₃) :

3.93(3H.s), 4.03(3H.s), 4.12(3H.s), 4.70(2H.s),

4.86(2H, d, J=5.2Hz), 5.82(1H, brs), 6.72(1H, s), 7.3~7.4(4H, m),

8.63(1H,s)

実施例19

<u>4-(3,4-ジクロロベンジル)アミノ-6,7,8-トリメトキシキナブリン</u>

·分子式 ; C18H17N3O3Cl2

・収率(%);85

・融点(℃);205~206

• Mass ; $394(M+H)^+$

· NMR δ (CDCl₃);

3.97(3H, s), 4.04(3H, s), 4.12(3H, s), 4.84(2H, d, J=5.6Hz),

5.88(1H, brs), 6.74(1H, s), 7.24(1H, d, J=8.4Hz),

7.40(1H.d.J=8.4Hz), 7.47(1H.s), 8.63(1H.s)

実施例20

<u>4-(3-クロロ-4-メトキシベンジル) アミノー6, 7, 8-トリメトキシ</u> キナブリン

・分子式 ; C19H20N3O4CI

・収率(%);83

・融点(℃);164~165

• Mass ; 390(M+H)+

• NMR δ (CDCl₃) :

3.90(3H.s). 3.97(3H.s), 4.04(3H.s). 4.13(3H.s).

4.80(2H.d.J=5.2Hz), 5.90(1H.brs), 6.75(1H.s),

6.91(1H, d, J=8.8Hz), 7.30(1H, dd, J=8.8Hz, 2.0Hz).

7. 43(1H, d, J=2. 0Hz), 8. 65(1H, s)

実施例<u>2 1</u>

4-(3,4-ジフルオロベンジル) アミノー<math>6,7,8-トリメトキシキナゾリン

·分子式 ; C1 & H17 N3 O3 F2

· 収率 (%);96

・融点(℃);175~177

• Mass : $362(M+H)^+$

• NMR δ (CDCl₃) :

3. 97(3H, s), 4. 04(3H, s), 4. 13(3H, s), 4. 85(2H, d, J=5. 2Hz).

5.73(1H, brs), 6.69(1H, s), 7.1~7.3(3H, m), 8.64(1H, s)

実施例22

<u>4-(3-フルオロ-4-メトキシベンジル) アミノー6, 7, 8-トリメトキ</u>シキナゾリン

$$\begin{array}{c} \text{MeO} \\ \text{MeO} \\ \text{MeO} \\ \end{array}$$

·分子式 ; C19H20N3O4F

· 収率(%);82

・融点(℃);171~172

• Mass ; $374(M+H)^+$

- NMR δ (CDCl₃) :

3.89(3H, s), 3.98(3H, s), 4.04(3H, s), 4.12(3H, s),

4.81(2H, d, J=5.6Hz), 6.27(1H.brs), 6.86(1H.s), 6.94(1H.m),

7.14~7.19(2H.m). 8.64(1H.s)

実施例23

4-(3, 4-9メトキシベンジル) アミノー6, 7, 8-トリメトキシキナソ

リン

$$\begin{array}{c} \text{MeO} \\ \text{MeO} \\ \text{MeO} \\ \end{array}$$

·分子式 ; C20H23N3O5

・収率(%);32

・融点(℃):171~172

-Mass : 386(M+H)+

-NMR δ (CDCI₃):

3.87(3H.s), 3.89(3H.s), 3.94(3H.s), 4.03(3H.s), 4.13(3H.s),

4.79(2H.d.J=5.2Hz), 5.67(1H.brs), 6.69(1H.s),

6.86(1H, d, J=8.8Hz), 6.96(1H, s), 6.98(1H, d, J=8.8Hz), 8.67(1H, s)

実施例24

<u>4-(4-ヒドロキシ-3-メトキシベンジル)アミノ-6,7,8-トリメト</u> キシキナゾリン

·分子式 ; C19H21N3Os

・収率(%);16

・融点 (℃); 201~202 (分解)

• Mass : $372(M+H)^+$

• NMR δ (CDCl₃);

3.88(3H.s), 3.96(3H.s), 4.03(3H.s), 4.12(3H.s),

4.78(2H.d.J=5.2Hz), 6.00(1H.brs), 6.77(1H.s), 6.91(1H.s),

6.92(1H,s), 6.97(1H,s), 8.65(1H,s)

実施例25

4-(3, 4-x+1) 4-x+1 4-x+

·分子式 ; C20H21N3O5

· 収率(%);92

・融点(℃);217~219

• Mass : $384(M+H)^+$

• NMR δ (CDCl₃) :

3.95(3H,s), 4.03(3H,s), 4.13(3H,s), 4.26(4H,s),

4.75(2H.d.J=5.2Hz), 5.54(1H.brs), 6.64(1H.s),

6.87(1H. d. J=8.0Hz), 6.90(1H. d. J=8.0Hz).

6.94(1H,s), 8.66(1H,s)

実施例 2 6

 $\frac{4-(3-r)\mu-4-x++2x++2x-2\mu)}{x++2+x-2\mu}$

·分子式 ; C23H27N3O5

· 収率 (%);49

・融点(℃);120~121

• Mass : $426(M+H)^+$

· NMR δ (CDCI₃) :

3.41(2H.d.J=6.8Hz), 3.48(3H.s), 3.94(3H.s), 4.03(3H.s),

4.12(3H,s), 4.77(2H,d,J=5.2Hz), 5.06(2H,m), 5.21(2H,s),

5.78(1H.brs). 5.98(1H.m). 6.71(1H.s). 7.07(1H.d.J=8.4Hz).

7. 23(1H. s), 7. 24(1H. d. J=8. 4Hz), 8. 65(1H. s)

実施例 2 7

<u>4-(ベンズイミダゾール-5-イルメチル)アミノ-6,7,8-トリメトキ</u>シキナゾリン

·分子式 ; C19H19N5O3

· 収率(%);52

・融点(℃);235~240 (分解)

· Mass ; 366(M+H)+

• NMR δ (DMSO-d₆);

3.93(3H,s), 3.95(3H,s), 3.98(3H,s), 4.97(2H,d,J=6.0Hz),

7. 30(1H, dd, J=8. 4Hz, 1. 6Hz), 7. 57(1H, d, J=8. 4Hz), 7. 63(1H, d, J=1. 6Hz),

7.83(1H,s), 8.31(1H,s), 8.36(1H,brs), 8.52(1H,s), 9.76(1H,brs)

実施例28

4-(4-ベンジルオキシ-3-ニトロベンジル)アミノ-6,7,8-トリメ トキシキナゾリン

·分子式 ; C25H24N4O6

• 収率(%);81

・融点(℃);181~182

· Mass ; 477(M+1)+

· NMR δ (CDCl₃);

3.98(3H,s), 4.03(3H,s), 4.10(3H,s), 4.85(2H,d,J=5.2Hz),

5.21(2H,s), 6.54(1H.brs), 6.93(1H.s), 7.06(1H.d, J=8.4Hz),

7. $30 \sim 7.45(5H, m)$, 7. 60(1H, dd, J=8.4Hz, 2.4Hz), 7. 87(1H, d, J=2.4Hz),

PCT/JP92/01258 WO 93/07124

8.61(1H.s)

実施例29

4-(4-クロロ-3-ニトロベンジル) アミノー6, 7, 8-トリメトキシキナゾリン

·分子式 ; C18H17N4O5Cl

·収率(%);88

·融点 (℃) ; 218 ~219 (分解)

• Mass : 405(M+H)+

· NMR & (CDCl3);

3.98(3H, s), 4.04(3H, s), 4.13(3H, s), 4.93(2H, d, J=6.0Hz),

5.98(1H.brs), 6.75(1H.s), 7.50(1H,d,J=8.4Hz),

7.58(1H. dd. J=8.4Hz. 2.0Hz), 7.87(1H. d. J=2.0Hz), 8.61(1H. s)

実施例 3 0

4-(2-プロポキシベンジル) アミノー <math>6, 7, 8-トリメトキシキナゾリン

·分子式 ; C21H25N3O4

・収率(%):80

・融点(℃);139~140

· Mass ; 384(M+H) +

· NMR δ (CDCI₈);

1.07(3H.t.J=7.4Hz), 1.85(2H.m), 3.95(3H.s), 4.02(3H.s),

4.02(2H.t.J=6.4Hz), 4.10(3H.s), 4.89(2H.d.J=5.6Hz), 6.72(1H.s),

6.9(2H, m), 7.28(1H, m), 7.38(1H, d, J=7.2Hz), 8.64(1H, s)

実施例31

<u>4-(2,4,6-トリメトキシベンジル)アミノ-6,7,8-トリメトキシ</u> キナゾリン

·分子式 ; C21H25N2O6

· 収率(%);64

・融点(℃);213~215

· Mass ; 416(M+H) +

· NMR δ (CDCl₃);

3.85(9H.s), 3.92(3H.s), 4.01(3H.s), 4.11(3H.s),

4.79(2H.d, J=4.4Hz). 5.65(1H.brs). 6.20(2H,s). 6.60(1H.s).

8.68(1H,s)

実施例32

<u>4-(3, 4, 5-トリメトキシベンジル) アミノ-6, 7, 8-トリメトキシ</u> キナゾリン

·分子式 ; C₂₁H₂₅N₃O₆

· 収率(%);60

・融点(℃);153~154

• Mass ; 416(M+H) •

• NMR δ (CDCl₃) :

3.85(9H.s). 3.97(3H.s), 4.03(3H.s), 4.13(3H.s),

4.80(2H.d, J=5.6Hz). 6.66(2H,s), 6.80(1H.s), 8.66(1H.s)

実施例 3 3

·分子式 ; C19H18N3O5Cl

・収率(%);76

・融点(℃);220~221

• Mass : $404(M+H)^+$

• NMR δ (CDCl₃);

3.97(3H,s), 4.02(3H,s), 4.11(3H,s), 4.86(2H,d,J=6.0Hz),

5.95(2H.s), 6.70(1H.brt, J=6.0Hz), 6.86(1H.s), 6.95(1H.s),

6.98(1H,s), 8.61(1H,s)

実施例34

4-(4,5-メチレンジオキシ-2-ニトロベンジル) アミノー<math>6,7,8-トリメトキシキナゾリン

·分子式 ; C19H18N4O7

・収率(%);15

・融点(℃);182~183

• Mass ; $415(M+H)^+$

· NMR δ (CDCl₃);

3.99(3H, s), 4.02(3H, s), 4.10(3H, s), 5.08(2H, d, J=6.4Hz),

6.09(2H.s), 6.82(2H.s & brs), 7.27(1H.s), 7.57(1H.s), 8.61(1H.s)

実施例35

<u>4- (2- (4-ニトロフェニル) エチル) アミノー6, 7, 8-トリメトキシ</u> キナゾリン

·分子式 ; C19H20N4O5

• 収率 (%);58

・融点(℃);152~153

· Mass ; 385(M+H)+

· NMR δ (CDC1₃) :

3.18(2H, t, J=7.2Hz), 3.92(3H, s), 3.96(3H, m), 4.04(3H, s),

4.13(3H.s), 5.57(1H.brs), 6.58(1H.s), 7.41(2H.d.J=8.8Hz),

8.17(2H, d. J=8.8Hz), 8.66(1H, s)

実施例36

4 - [2 - (3, 4 - メチレンジオキシフェニル) エチル] アミノー<math>6, 7, 8

- トリメトキシキナゾリン

·分子式 : C20H21N2O5

·収率(%);68

・融点(℃);193~194

• Mass : $384(M+H)^+$

• NMR δ (CDC1₃);

2.96(2H.t.J=6.8Hz). 3.87(2H.m). 3.93(3H.s). 4.03(3H.s).

4.12(3H, s), 5.43(1H, brs), 5.95(2H, s), 6.52(1H, s),

6.71(1H, d, J=8.0Hz), 6.77(1H, s), 6.78(1H, d, J=8.0Hz),

8.65(1H.s)

実施例 3 7

4-(2-(7+3) - 4-4) - 4-4) - 4-4 -

·分子式 ; C16H10N5O3

· 収率(%);77

・融点(℃);164~166 (分解)

• Mass ; $330(M+H)^+$

• NMR δ (DMSO-d₆);

3.00(2H, t, J=7.2Hz), 3.81(2H, m), 3.87(3H, s), 3.92(3H, s),

3.97(3H.s), 7.25(1H.s), 7.56(1H.s), 8.39(1H.s), 8.45(1H.s),

8.50(1H, brs)

実施例 3 8

4 - (α - メチル - 3, 4 - メチレンジオキシベンジル) アミノー<math>6, 7, 8 -

トリメトキシキナブリン

·分子式 ; C20H21N3O5

• 収率 (%);67

・融点 (℃) ; 200 ~201

· Mass ; 384(M+H) +

- NMR δ (CDCl₃) ;

1.67(2H, d, J=6.8Hz), 3.99(3H.s), 4.04(3H.s), 4.13(3H.s),

5.47(1H, brs). 5.57(1H, t, J=6.8Hz). 5.97(2H, s), 6.65(1H, s),

6.81(1H.d.J=7.6Hz). 6.94(1H.d.J=7.6Hz). 6.95(1H.s). 8.63(1H.s)

<u>実施例39</u>

 $4 - (1 - \cancel{4} + \cancel{4} - 1 - (3, 4 - \cancel{4} + \cancel{4} +$

·分子式 ; C21H22N3O5

・収率(%):4

・融点(℃);191~192

• Mass ; 398(M+H)+

• NMR δ (CDCl₃);

1.90(6H, s), 4.03(3H, s), 4.03(3H, s), 4.09(3H, s), 5.93(2H, s),

6.74(1H.d.J=7.6Hz), 6.82(1H.s), 6.92(2H,m), 8.46(1H.s)

実施例40

4 - (N - x + y - (3, 4 - y + y - y - y + y - y - 2 + y - 2

·分子式 ; C21H23N3O5

・収率(%);73

・融点(℃);100~101

- Mass : $398(M+H)^+$

· NMR δ (CDCl₃);

1.37(3H, t, J=7.0Hz), 3,56(3H, s), 3.67(2H, q, J=7.0Hz), 4.03(3H, s),

4.11(3H, s), 4.79(2H, s), 5.98(2H, s), 6.85(1H, d, J=7.2Hz),

6.93(1H, s), 6.93(1H, d, J=7.2Hz), 6.97(1H, s), 8.69(1H, s)

実施例41

4

·分子式 ; C23H25N3O7

・収率(%):41

・融点(℃);油状物質

• Mass : 456(M+H)+

• NMR δ (CDCl₃) ;

1.29(3H. t, J=7.2Hz), 3.44(3H.s), 4.02(3H.s), 4.10(3H.s),

4.20(2H.s), 4.25(2H.q.J=7.2Hz), 4.98(2H.s), 6.00(2H.s),

6.88(1H, d, J=8.0Hz), 6.97(1H, s), 7.01(1H, d, J=8.0Hz), 8.64(1H, s)

実施例 4 2

 $\frac{4-(N-(2-x)++)x+\nu)-(3,4-x+\nu)y}{(3,4-x+\nu)y}$ $\frac{4-(N-(2-x)++)x+\nu}{(3,4-x+\nu)y}$

·分子式 ; C22H25N3O6

- ・収率(%);21

・融点(℃);87~88

· Mass : 428(M+H)+

- NMR δ (CDCl₃);

3.36(3H,s), 3.58(3H,s), 3.80~3.85(4H,m), 4.02(3H,s),

4.10(3H, s), 4.92(2H, s), 5.97(2H, s), 6.83(1H, d, J=7.6Hz),

6.92(1H.d, J=7.6Hz), 6.94(1H.s), 7.19(1H.s), 8.67(1H.s)

実施例 4 3

4-(6, 7-ジメトキシ-1, 2, 3, 4-テトラヒドロイソキノリン-2- イル) <math>-6, 7, 8-トリメトキシキナゾリン

·分子式 ; C22H25N3Os

・収率(%):79

・融点(℃);157~158

• Mass : $412(M+H)^+$

· NMR δ (CDC1₃);

3.11(2H.t.J=5.8Hz), 3.87(3H.s), 3.89(3H.s), 3.96(2H.t.J=5.8Hz),

3.99(3H,s), 4.07(3H,s), 4.14(3H,s), 4.80(2H,s), 6.67(1H,s),

6.71(1H, s), 7.03(1H, s), 8.74(1H, s)

実施例44

<u>4- (4- (1-ヒドロキシエチル) ベンジル) アミノー 6-メトキシキナゾリン</u>

$$\begin{array}{c|c} & & & \\ \text{MeO} & & & \\ \hline & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\$$

·分子式 ; C18H1eNsO2

• 収率 (%);46

・融点(℃);アモルファス

· M a s s ; 310(M+H) *

· NMR δ (CDCl₃):

1.47(2H, d, J=6.4Hz), 3.91(3H.s), 4.87(2H, d, J=5.2Hz).

4.84~4.94(1H.m), 7.34~7.42(6H.m), 7.59(1H.brs),

7. 79(1H, d, J=8.8Hz), 8. 52(1H, s)

実施例 4 <u>5</u>

4- (ベンズイミダゾールー5-イルメチル) アミノー6-メトキシキナゾリン

·分子式 : C17H15N5O

· 収率(%);18

・融点(℃);254~255

· Mass ; 306(M+1)*

• NMR δ (DMSO-d₆);

3.88(3H.s), 4.91(2H.d.J=6.0Hz), 7.24(1H.d.J=8.4Hz),

7. 40(1H, dd, J=9. 2Hz, 2. 8Hz), 7. 54(1H, d, J=8. 4Hz), 7. 56(1H, s),

7.63(1H, d, J=9.2Hz), 7.73(1H, d, J=2.8Hz), 8.16(1H, s), 8.37(1H, s),

8.67(1H, t, J=6.0Hz). 12.33(1H, brs)

実施例 4 6

4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル)アミノ-6-メトキシキナゾリン

$$\begin{array}{c} \text{HN} \\ \text{MeO} \\ \end{array}$$

·分子式 ; C17H15N3O3

· 収率(%);86

・融点(℃);207~208

• Mass : $310(M+H)^+$

· NMR δ (CDC1₃);

3.89(3H.s), 4.78(2H.d.J=5.2Hz), 5.70(1H.brs), 5.97(2H.s),

6.80(1H, d, J=7.6Hz), 6.9(3H, m), 7.40(1H, d, J=9.2Hz),

7. 80(1H, d, J=9.2Hz), 8. 63(1H, s)

実施例 4 7

<u>4-(2-(3, 4-メチレンジオキシフェニル) ピロリジノ] -6-メトキシ</u> キナゾリン

$$\mathsf{Me0} \xrightarrow{\mathsf{N}} \mathsf{N}$$

·分子式 ; C20H19N3O3

·収率(%);85

·融点(℃);油状物質

· Mass ; 350(M+1)*

- NMR δ (CDCl₃);

1.95~2.10(3H,m), 2.37(1H,m), 3.58(3H,s), 4.05~4.20(2H,m),

5.58(1H.m), 5.93(1H.s), 5.94(1H.s), 6.78(1H.d.J=8.4Hz).

6.84(1H,s), 6.85(1H,d,J=8.4Hz), 7.30(1H,d,J=10.0Hz), 7.35(1H,s),

7.74(1H, d, J=10.0Hz), 8.53(1H, s)

実施例 4 8

4-(4-メトキシー3-ニトロベンジル)アミノー6-メトキシキナゾリン

·分子式 ; C17H16N4O4

・収率(%);22

・融点(℃);205~206 (分解)

· Mass ; 341(M+1)+

· NMR δ (CDC1₃);

3.93(3H.s), 3.94(3H.s), 4.91(2H,d,J=6.0Hz),

7.07(1H, dd, J=8.4Hz, 1.2Hz), 7.21(1H, d, J=1.2Hz),

7.39(1H. dd, J=9.2Hz, 2.4Hz). 7.53(1H. d, J=2.4Hz).

7.75(1H. d. J=9.2Hz), 7.82(1H. d. J=8.4Hz), 8.03(1H. brs), 8.51(1H. s)

実施例 4_9

4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル) アミノー6-メチルチオキナゾリン

4-クロロー6-メチルチオキナゾリン4.12g(0.0196モル)、ピペロニルアミン3.70g(0.0245モル)、炭酸ナトリウム3.50g(0.0330モル)をイソプロピルアルコール 100mlに混合し、一昼夜加熱還流する。反応液を減圧下溶媒留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチルーn-ヘキサン)により精製後、クロロホルムーn-ヘキサンより再結晶して、標題化合物の淡黄色晶5.32gを得た。

·分子式 ; C₁₇H₁₅O₂N₃S

・収率(%);83

・融点(℃);174~175

• Mass ; $326(M+H)^+$

• NMR δ (CDCl₃) ;

2.59(3H, s), 4.79(2H, d, J=5.6Hz), 5.93(2H, s), 6.77(1H, d, J=8.0Hz),

6.89(1H. d. J=8.0Hz), 6.94(1H, s), 7.62(1H, dd, J=8.8Hz, 2.0Hz),

7.75(1H, d, J=8.8Hz), 7.97(1H, d, J=2.0Hz), 8.10(1H, brs), 8.56(1H, s)

4.5

実施例50~54

実施例49の方法に準じて次の化合物を合成した。

実施<u>例50</u>

4-(3,4-ジクロロベンジル)アミノー6-メチルチオキナゾリン

·分子式 ; C16H13N3SCl2

・収率(%);85

・融点 (℃) :184 ~185

· Mass : 350(M+H)+

· NMR δ (CDCl₃) :

2.61(3H, s), 4.83(2H, d, J=5.6Hz), 7.28(1H, dd, J=8.4Hz, 2.0Hz),

7. 40(1H, d, J=8. 4Hz). 7.51(1H, d, J=2.0Hz). 7.64(1H, dd, J=8.8Hz, 2.0Hz).

7.76(1H, d, J=8.8Hz), 7.97(1H, d, J=2.0Hz), 8.19(1H, brs), 8.55(1H, s)

実施例 5 1

<u>4-(3-フルオロ-4-メトキシベンジル) アミノー6-メチルチオキナゾリン</u>

·分子式 ; C17H16N3OSF

· 収率(%);89

・融点 (℃) :168 ~169

• Mass ; 330(M+H) +

• NMR δ (CDC1₃) ;

2.58(3H,s), 3.90(3H,s), 4.82(2H,d,J=5.6Hz), 6.29(1H,brs),

6.95(1H, m), 7.13~7.18(2H, m), 7.54(1H, s), 7.63(1H, d, J=8.8Hz).

7.79(1H. d. J=8.8Hz). 8.64(1H.s)

実施例52

<u>4 - (ベンズイミダゾールー5 - イルメチル) アミノー6 - メチルチオキナゾリン</u>

·分子式 ; C17H15N5S

・収率(%);48

・融点(℃);271~275 (分解)

• Mass ; 322(M+H) +

• NMR δ (DMSO-d₆) :

2.67(3H.s), 5.06(2H.d.J=5.6Hz), 7.47(1H.d.J=8.4Hz),

7.68(1H.d.J=8.8Hz), 7.77(2H.m), 7.87(1H.d.J=8.8Hz).

8.40(1H.s), 8.77(1H,s), 8.84(1H.s), 10.68(1H,brs)

実施例53

·分子式 ; C20H21N3O3S

· 収率(%);27

・融点(℃):92~93

• Mass : 384(M+H) +

• NMR δ (CDCl₃) :

2.16(3H,s). 3.35(3H,s). 3.82(2H,t,J=5.0Hz). 3.89(2H,t,J=5.0Hz).

5.01(2H,s), 5.98(2H,s), 6.84(1H,d,J=8.4Hz), 6.89(1H,d,J=8.4Hz),

6.90(1H.s), 7.56(1H.dd, J=8.8Hz, 2.0Hz), 7.66(1H.d, J=2.0Hz),

7.82(1H, d, J=8.8Hz)

実施例 5 4

·分子式 ; C19H18N3O3S

· 収率 (%);21

・融点 (℃) ;146 ~147 (分解)

- Mass ; $370(M+H)^+$

· NMR δ (CDCl₃);

2.00(3H, s), 3.93(2H, t, J=4.2Hz), 4.01(2H, t, J=4.2Hz), 5.00(2H, s),

6.01(2H,s), 6.89(3H.m), 7.57(2H,m), 7.82(1H,d,J=9.2Hz), 8.55(1H,s)

実施例 5 5

4-(4-クロロ-3-ニトロベンジル)アミノー6-クロロキナゾリン

4, 6-ジクロロキナゾリン3.00g(0.015モル)、4-クロロ-3-ニトロベンジルアミン 塩酸塩3.80g(0.0170モル)を、イソプロピルアルコール 100ml、トリエチルアミン15mlに溶解させ、一昼夜加熱還流する。減圧下溶媒留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム-酢酸エチル)により精製後、クロロホルム-n-ヘキサンより再結晶して、標題化合物の淡黄色晶4.85gを得た。

·分子式 ; C15H10N4O2Cl2

·収率(%);92

・融点(℃);199~200

• Mass ; $349(M+H)^+$

• NMR δ (CDCl₃) :

4.85(2H, d, J=6.0Hz), 7.49(1H, d, J=8.4Hz), 7.61(1H, dd, J=8.4Hz, 2.0Hz),

7. 66(1H, dd, J=8. 8Hz. 2. 0Hz). 7. 76(1H, d, J=8. 8Hz), 7. 96(1H, d, J=2. 0Hz),

8.20(1H. d. J=2.0Hz), 8.23(1H. brt. J=6.0Hz), 8.58(1H. s)

PCT/JP92/01258 WO 93/07124

実施例 5 6

4, 6-ジクロロキナゾリン704mg に2-プロパノール30ml、トリエチルアミン1.07g、α-エトキシカルボニル-3, 4-メチレンジオキシベンジルアミン1.01gを加え、4時間還流した。水を加え、クロロホルムで3回抽出し、合わせた有機層を硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去し、残渣を再結晶(エタノールー酢酸エチル-ヘキサン)し、標題化合物 1.167gを得た。

·分子式 ; C18H16N3O4C1

· 収率(%);86

・融点(℃);169~170

· Mass m/e; 386(M+1)

· NMR δ (CDCl₃) :

1.28(3H, t, J=7.2Hz), 4.27(2H, m), 5.85(1H, d, J=6.4Hz), 5.98(2H, s),

6.70(1H.brs), 6.81(1H.d.J=8.8Hz), 6.99(2H.m),

7.10(1H, dd, J=8.8Hz. 2.4Hz). 7.83(1H, d, J=2.4Hz).

8.85(1H.d, J=8.8Hz). 8.63(1H.s)

実施例57~64

実施例55~56の方法に準じて次の化合物を合成した。

実施例 5 7

4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノー6-クロロキナゾリン

·分子式 ; C16H12N3O2Cl

・収率(%);76

・融点(℃);199~200

• Mass ; 314(M+H)+

• NMR δ (CDCl₃);

4.76(2H, d, J=5.6Hz), 5.82(1H, brs), 5.98(2H, s), 6.81(1H, d, J=8.0Hz),

6.87(1H, d, J=8.0Hz), 6.89(1H, s), 7.67(1H, s), 7.69(1H, d, J=8.0Hz),

7.81(1H, d, J=8.0Hz), 8.70(1H, s)

実施例58

4-(3,4-ジクロロベンジル)アミノ-6-クロロキナゾリン

$$C1$$
 N
 $C1$
 $C1$

·分子式 ; C15H10N2Cl3

• 収率(%);72

・融点 (℃) ; 215 ~216

• Mass ; 338(M+H) +

PCT/JP92/01258 WO 93/07124

·NMR δ(CDCl₂) ;

4.85(2H. d. J=5.6Hz). 5.94(1H. brs). 7.24(1H. d. J=8.4Hz).

7.43(1H.d.J=8.4Hz), 7.70(1H.d.J=9.2Hz), 7.72(1H.s),

7.83(1H. d. J=9.2Hz), 8.68(1H.s)

実施例 5 9

4-(3,4-ジメトキシベンジル)アミノー6-クロロキナゾリン

$$\begin{array}{c|c} & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & \\ & & & \\ & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & &$$

·分子式 ; C17H16N3O2Cl

• 収率 (%);73

・融点 (℃) ;174 ~175

· Mass ; 330(M+H) +

· NMR δ (CDCl₃) :

3.87(6H,s), 4.78(2H,d,J=5.2Hz), 6.85(1H,d,J=8.0Hz),

6.96(1H.d.J=8.0Hz). 6.98(1H.s). 7.34(1H.brs).

7. 65(1H, dd, J=9. 2Hz, 2. 0Hz), 7. 78(1H, d, J=9. 2Hz).

8.08(1H, d, J=2.0Hz). 8.65(1H, s)

実施例 6 0

4-(ベンズイミダゾール-5-イルメチル)アミノ-6-クロロキナゾリン

·分子式 ; C16H12N6Cl

· 収率(%);76

·融点(°C);243~244 (分解)

· Mass ; 310(M+H) +

· NMR δ (DMSO-d₆) :

4.89(2H, d, J=5.6Hz), 7.27(1H, d, J=8.4Hz), 7.55(1H, d, J=8.4Hz),

7.59(1H, s), 7.72(1H, d, J=8.8Hz), 7.80(1H, dd, J=8.8Hz, 2.4Hz),

8.25(1H.s), 8.50(1H.s), 8.53(1H.d.J=2.4Hz), 9.07(1H.brt,J=5.6Hz)

実施例 6 1

<u>4-(2-メトキシ-2, 3-ジヒドロベンゾフラン-5-イル)メチルアミノ</u> -6-クロロキナゾリン

$$\begin{array}{c|c} & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & \\ & & & \\ & &$$

·分子式 ; C18H16N3O2Cl (341.798)

・収率(%);53

・融点(℃):178~179

• Mass : $342(MH^+)$

• NMR δ (DMSO-d₆) :

2.88(1H.dd, J=2.0Hz, 17.0Hz), 3.28~3.34(1H,m), 4.68(1H,d,J=5.7Hz),

5. 68(1H. dd. J=2. 0Hz. 6. 6Hz), 6. 79(1H. d. J=8. 2Hz), 7. 14(1H. d. J=8. 2Hz),

7.24(1H.s). 7.70(1H.d.J=9.0Hz), 7.79(1H.dd,J=2.2Hz,9.0Hz).

8.46(1H.d.J=2.2Hz). 8.48(1H.s), 8.82(1H.t,J=5.7Hz)

実施例 6 2

4-(2-メチルベンズイミダゾール-5-イルメチル) アミノー6-クロロキ ナゾリン

$$C1 \xrightarrow{HN \longrightarrow N} Me$$

·分子式 ; C17H14N5Cl

·収率(%);17

・融点(℃);273~274 (分解)

· Mass : 324(M+H)+

• NMR δ (DMSO-d₆) :

2.71(3H,s), 4.94(2H,d,J=5.6Hz), 7.48(1H,d,J=8.4Hz),

7.63(1H.d.J=8.4Hz), 7.70(1H.s), 7.77(1H.d,J=8.8Hz),

7.86(1H.dd, J=8.8Hz, 2.0Hz), 8.58(1H, s), 8.65(1H, d, J=2.0Hz),

9.65(1H, brs)

実施例 6 3

·分子式 ; C18H16N3O2Cl

・収率(%);32

・融点(℃):175~176

• Mass : $342(M+H)^+$

• NMR δ (CDC1₃) :

1.92(6H.s), 5.95(2H,s), 6.14(1H,brs), 6.76(1H,d,J=7.6Hz).

6.92(1H, d, J=7.6Hz), 6.93(1H, s), 7.67(1H, dd, J=8.8Hz),

7.77(1H. d. J=2.0Hz), 7.86(1H. d. J=8.8Hz), 8.50(1H. s)

<u>実施例 6 4</u>

4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノ-6-エトキシキナゾリン

·分子式 ; C18H17N3O3

・収率(%);44

・融点(℃);190~191

- Mass : $324(M+H)^+$

• NMR δ (CDCl₃) :

1.46(3H. t, J=6.8Hz). 4.10(2H. q. J=6.8Hz). 4.77(2H, d, J=5.2Hz).

5.68(1H.brs). 5.97(2H.s). 6.80(1H.d.J=8.0Hz), 6.87~6.92(3H.m),

7.39(1H, dd, J=9.2Hz, 2.8Hz), 7.79(1H, d, J=9.2Hz), 8.62(1H, s)

実施例 6 5

4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノ-6-シアノキナゾリン

$$NC \xrightarrow{HN} 0$$

4-クロロー6-シアノキナゾリン140mg にイソプロビルアルコール15ml、トリエチルアミン75mg及びピペロニルアミン125mg を加え、5時間加熱還流した。 沈殿物を濾取し、シリカゲルカラムクロマトグラフィーに付した。酢酸エチルで 溶出し、標題化合物を200mg 得た。

·分子式 ; C₁₇H₁₂N₄O₂

・収率(%);89

・融点(℃);243~244

· Mass ; 305 (M+1)+

• NMR δ (DMSO-d₆);

4.67(2H, d, J=5.6Hz), 5.96(2H, s), 6.84(2H, s), 6.95(1H, s),

7.77(1H.d. J=8.4Hz), 8.56(1H.s), 8.89(1H.s), 9.04(1H.br)

実施例 6 6 ~ 8 7

実施例65の方法に準じて以下の化合物を合成した。

実施例66

4- (3-(1-イミダゾリル) プロピル) アミノー6-シアノキナゾリン

·分子式 ; C1 6H14N6

・収率(%);22

・融点(℃);196~197

• Mass m/e ; 279(M+1)

• NMR δ (CDCl₃) :

2.27(2H, quintet, J=6.4Hz), 3.66(2H, q, J=6.4Hz), 4.17(2H, t, J=6.4Hz),

7.07(1H, s), 7.11(1H, s), 7.82(1H, s), 7.82(1H, s), 8.09(1H, s),

8.37(1H, brs), 8.66(1H.s), 8.84(1H.s)

実施例 6 7

4-(ベンズイミダゾールー5-イル)メチルアミノー6-シアノキナゾリン

·分子式 ; C17H12N6

· 収率 (%);68

・融点(℃);274~277

• Mass : $301 (M+1)^+$

• NMR δ (DMSO-d₆) :

4.88(2H. d. J=5.6Hz). 7.21~7.24(1H. m). 7.35~7.76(2H. m).

7.78(1H, d, J=8.8Hz), 7.06(1H, dd, J=8.8Hz, 1.6Hz), 8.15(1H, s),

8.57(1H,s). 8.92(1H.s). 9.14(1H,m). 12.32(1H,m)

実施例 6 8

·分子式 ; C19H17N3O4

· 収率 (%) : 48

・融点(℃);156~157

· Mass ; 352(M+H)+

· NMR δ (CDCl₃) :

1.43(3H, t, J=7.2Hz), 4.44(2H, q, J=7.2Hz), 4.79(2H, d, J=5.2Hz),

5.98(2H.s), 6.14(1H.brs), 6.82(1H,d,J=8.0Hz), 6.89(1H,d,J=8.0Hz),

6.90(1H.s), 7.87(1H,d,J=8.8Hz), 8.33(1H,d,J=8.8Hz), 8.46(1H,s).

8.74(1H, s)

実施例 6 9

4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノ-6-メチルキナゾリン

·分子式 ; C17H15N3O2

·収率(%);68

・融点(℃):203~204

• Mass : 294(M+H)+

· NMR δ (CDCl₃);

2.49(3H.s), 4.76(2H.d, J=5.6Hz), 5.79(1H.brs), 5.96(2H.s),

6.81(1H.d.J=8.0Hz), 6.88(1H.d.J=8.0Hz), 6.91(1H.s), 7.44(1H.s),

7.57(1H.d.J=8.4Hz), 7.76(1H.d.J=8.4Hz), 8.66(1H.s)

実施例70

4-(3, 4-x チレンジオキシベンジル) アミノ-6, 7- ジメトキシキナゾ リン

·分子式 ; C18H17N3O4

·収率(%);77

・融点(℃);221~222

· Mass ; 340(M+H)+

- NMR δ (DMS0-d₆) :

3.88(3H,s), 3.89(3H,s), 4.68(2H,d,J=6.0Hz), 5.97(2H,s),

6.85(2H.s), 6.94(1H.s), 7.09(1H.s), 7.64(1H.s), 8.33(1H.s),

8.37(1H, t, J=6.0Hz)

実施例 7<u>1</u>

·分子式 ; C18H17N3O4

•収率(%);88

・融点 (℃):217~218

· Mass : 340(M+H)+

- NMR δ (CDC1₂) :

3.89(3H.s), 4.01(3H.s). 4.77(2H.d.J=5.2Hz), 5.63(1H.brs),

5.97(2H.s), 6.42(1H.d.J=2.4Hz), 6.77(1H.d.J=2.4Hz),

6.80(1H, d, J=7.6Hz), 6.88(1H, dd, J=7.6Hz, 1.6Hz), 6.92(1H, d, J=1.6Hz),

8.65(1H.s)

実施例72

<u>4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノ-5,6-ジメトキシキナゾリン</u>

・分子式 ; C18H17N3O4

· 収率 (%);74

・融点(℃);122~123

• Mass : $340(M+1)^{+}$

• NMR δ (CDCl₃) ;

3.97(6H, s), 4.77(2H, d, J=5.2Hz), 5.97(2H, s), 6.81(1H, d, J=8.0Hz).

6.86(1H, dd, J=8.0Hz, 1.6Hz), 6.88(1H, d, J=1.6Hz), 7.49(1H, d, J=8.8Hz),

7.82(1H, d, J=8.8Hz), 8.51(1H.s), 8.64(1H.brs)

実施例73

4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノ-6-アセトアミド-7-メ トキシキナゾリン

·分子式 ; C1.0H1.8N4O4

・収率(%);66

・融点 (℃) ; 164 ~165

• Mass ; $367(M+H)^{+}$

- NMR δ (CDCl₂) :

2.26(3H.s), 4.04(3H.s), 4.76(2H.d.J=5.6Hz), 5.95(2H.s),

6.22(1H.brs). 6.77(1H.d.J=8.0Hz). 6.85(1H.d.J=8.0Hz).

6.89(1H, s). 7.31(1H. s). 8.02(1H, brs), 8.59(1H, s). 8.81(1H. s)

実施例74

·分子式 ; C18H17N3O3S

· 収率(%):39

・融点(℃):200~205 (分解)

- Mass ; 356(M+H)+

- NMR δ (CDCl₂) :

2.50(3H,s). 4.01(3H,s). 4.78(2H,d,J=5.6Hz), 5.95(2H,s).

6.13(1H.brs), 6.79(1H.d.J=8.0Hz), 6.88(1H.d.J=8.0Hz),

6.91(1H.s), 7.15(1H.s), 7.33(1H.s), 8.56(1H.s)

実施例75

4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノキナゾリン

<u>,</u>>

·分子式 ; C16H12N3O2

· 収率(%);69

・融点(℃):197~198

· Mass : 280(M+H)+

• NMR δ (CDCl₃) :

4.78(2H.d.J=5.2Hz), 5.85(1H.brs), 5.96(2H.s), 6.80(1H.d.J=8.0Hz).

6.88(1H, d, J=8.0Hz), 6.91(1H, s), 7.46(1H, t, J=8.0Hz),

7.68(1H.d.J=8.0Hz), 7.75(1H.t.J=8.0Hz), 7.87(1H.d.J=8.0Hz),

8.71(1H, s)

実施例76

4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル) アミノー8-メトキシキナゾリン

・分子式 ; C₁₇H₁₅N₃O₃

・収率(%);76

・融点(℃);195~196

• Mass : $310(M+H)^+$

• NMR δ (CDCl₃) :

4.03(3H, s). 4.78(2H, d. J=5.6Hz), 5.94(2H, s). 6.77(1H, d, J=8.0Hz),

6.89(1H, d, J=8.0Hz), 6.92(1H, s), 6.95(1H, brs), 7.12(1H, d, J=8.0Hz),

7.39(1H, t, J=8.0Hz), 7.48(1H, d, J=8.0Hz), 8.70(1H, s)

実施例77

4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル) アミノー?-クロロキナゾリン

· 分子式 ; C21H22N3O2Cl

·収率(%);62

・融点(℃):209~210

· Mass ; 314(M+H)+

- NMR δ (CDCl₂) :

4.77(2H. d. J=5.6Hz), 5.95(2H. s), 6.78(1H. d. J=8.0Hz),

6.88(1H.d.J=8.0Hz). 6.92(1H.s). 7.39(1H.dd.J=8.8Hz.2.0Hz).

7.4(1H. brs). 7.83(1H. d. J=2.0Hz). 7.96(1H. d. J=8.8Hz). 8.63(1H. s)

実施例78

4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノベンゾ(g)キナゾリン

$$\begin{array}{c|c} & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & \\ & & & \\ & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & &$$

·分子式 ; C20H15N2O2 (329)

・収率(%);45

・融点(℃);265 (分解)

• Mass : $330(M+1)^+$

• NMR δ (DMSO-d₆);

4. 92(2H, d, J=6. 0Hz), 5. 97(2H, s), 6. 88(1H, d, J=8. 0Hz),

6. 94(1H, dd, J=8. 0Hz, 1. 6Hz), 7. 06(1H, d, J=1. 6Hz), 7. 68 \sim 7. 81(2H, m),

8.11(1H, d, J=8.4Hz), 8.21(1H, d, J=8.4Hz), 8.33(1H, s), 8.90(1H, s),

9.36(1H.s), 11.09(1H.br)

実施例79

<u>4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノ-6,7-メチレンジオキシ</u> キナゾリン

·分子式 ; C₁₇H₁₃N₃O₄ (323)

・収率(%);55

・融点(℃);229~231

• Mass : $324(M+1)^+$

• NMR δ (DMSO-d₆);

4. 62(2H, d, J=5. 6Hz), 5. 94(2H, s), 6. 16(2H, s), 6. 79(1H, d, J=8. 0Hz),

6.82(1H, dd, J=8.0Hz, 2.0Hz), 6.89(1H, d, J=2.0Hz), 7.06(1H, s),

7.68(1H, s), 8.26(1H, brt, J=5.6Hz), 8.28(1H, s)

実施例 8 0

 $\frac{4-(3,4,5-$ トリメトキシベンジル) アミノー6,7-メチレンジオキシキナゾリン

·分子式 ; C19H19N3O5 (369)

· 収率 (%);59

・融点(℃);240~241

· Mass ; 370(M+1)+

• NMR δ (DMSO-d₆) ;

3.61(3H,s), 3.70(6H,s), 4.65(2H,d,J=6.0Hz), 6.16(2H,s).

6.675(2H.s), 7.06(1H.s), 7.72(1H.s), 8.23(1H.brt, J=6.0Hz),

8.30(1H,s)

実施例 8 1

ř

·分子式 ; C20H21N3O5

• 収率(%);58

・融点 (℃) :190 ~191

• Mass ; $384(M+H)^+$

· NMR δ (CDCl₃) :

2.67(3H,s), 3.93(3H,s), 4.01(3H,s), 4.11(3H,s),

4.77(2H, d, J=5.2Hz), 5.96(2H, s), 6.70(1H, s), 6.79(1H, d, J=7.6Hz),

6.89(1H, d, J=7.6Hz), 6.93(1H, s)

実施例82

2 - 4 ソプロピルー 4 - (3, 4 - メチレンジオキシベンジル) アミノー <math>6 - 3

トキシキナゾリン

·分子式 ; C20H21N3O3

· 収率(%);84

・融点(℃);157~158

· Mass ; $352(M+1)^+$

· NMR δ (CDC1.) :

1.36(6H.d.J=6.8Hz), 3.15(1H.septet.J=6.8Hz), 3.88(3H.s),

4.81(2H.d.J=5.6Hz), 5.94(2H.s), 6.78(1H.d.J=8.0Hz),

6. 91 (1H, dd, J=8. OHz, 2. OHz), 6. 96 (1H, d, J=2. OHz),

6. 99(1H, brd, J=2. 4Hz), 7. 32(1H, dd, J=9. 2Hz, 2. 4Hz),

7. 79(1H, d, J=9. 2Hz)

実施例 8 3

2-(2-プロポキシフェニル)-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル) アミノー6-クロロキナゾリン

·分子式 ; C₂₅H₂₂N₃O₃Cl

・収率(%);20

・融点 (℃);208 ~209

· Mass : 446(M+1)+

·NMR δ(CDCl₃);

0.97(3H, t, J=7.6Hz), 1.71~1.81(2H, m), 4.01(2H, t, J=6.4Hz),

4.81(2H.brs), 5.80(1H.br), 5.96(2H.s), 6.79~7.86(10H.m)

実施例 8 4

2-(2-プロポキシフェニル)-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノキナゾリン

· 分子式 ; C₂₅H₂₃N₃O₃ (413)

・収率(%);15

・融点(℃);130~131

· Mass : 414(M+1) *

• NMR δ (CDCl₃);

0.96(3H, t, J=7.2Hz), $1.71\sim1.77(2H, m)$, 4.00(2H, t, J=6.4Hz),

4.83(2H, s), 5.95(2H, s), 6.77~7.93(12H, m)

実施例 8_5

<u>4 - (3,4 - メチレンジオキシベンズアミド)- 6,7,8 - トリメトキシキ</u> ナゾリン

・分子式 ; C19H17N2O8

· 収率(%);13

・融点(℃);190~192

• Mass : $384(M+H)^+$

• NMR δ (CDCl₃) ;

4.10(6H,s), 4.12(3H,s), 6.07(2H,s), 6.91(1H,d,J=8.0Hz),

7.86(1H, s), 7.90(1H, s), 8.06(1H, d, J=8.0Hz), 8.18(1H, s)

実施例86

4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)オキシ-6,7,8-トリメトキシ

キナゾリン

·分子式 ; C18H18N2O6

・収率(%);49

・融点(℃):141~142

- $Mass : 371(M+H)^+$

• NMR δ (CDCl₃);

3.97(3H,s), 4.05(3H,s), 4.13(3H,s), 5.53(2H,s), 5.99(2H,s),

6.84(1H, d, J=8.0Hz), 7.00(1H, dd, J=8.0Hz, 2.0Hz), 7.02(1H, d, J=2.0Hz),

7.20(1H,s), 8.74(1H,s)

実施例 8 7

4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)オキシー6-メチルチオキナゾリン

$$\operatorname{MeS} \longrightarrow 0$$

·分子式 ; C17H14N2O2Cl

- 収率(%);69

・融点(℃);104~105

· Mass : 327(M+H) +

• NMR δ (CDCl₃);

2.59(3H.s), 5.56(2H.s), 6.00(2H.s), 6.85(1H.d.J=8.0Hz).

7.01(1H. dd. J=8.0Hz. 1.6Hz), 7.03(1H. d. J=1.6Hz).

7.72(1H. dd. J=8.8Hz.1.6Hz), 7.88(1H. d. J=8.8Hz), 7.89(1H. d. J=1.6Hz).

8.78(1H.s)

実施例88

2, 4, 6-トリメトキシキナゾリン

2, 4-ジクロロー6-メトキシキナゾリン 5.0g(0.022モル)をメタノール 150 mlに懸濁させ、水素化ナトリウム 3.5gを徐々に加えた後、加熱還流する。 数時間後、反応液を減圧濃縮し、水を加えて析出晶を遮取し、水で洗い風乾して、 標題化合物の粗黄色晶 4.8gを得た。

・融点(℃):143~144

• Mass ; $221(M+1)^+$

· NMR δ (CDCl₃) :

3.90(3H.s), 4.08(3H.s), 4.18(3H.s), 7.36(1H.d, J=2.8Hz).

7. 39(1H, dd, J=8, 8Hz, 2, 8Hz), 7. 67(1H, d, J=2, 8Hz)

実施例89.

2. 6-ジメトキシー4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル) アミノキナゾ リン

実施例 88で得られた 2, 4, 6-トリメトキシキナゾリン2.00g (8.26ミリモル) のジメチルスルホキシド (15ml) 溶液にピペロニルアミン3.75g (24.8ミリモル) を加え、 $150 \sim 160$ $\mathbb C$ で加熱攪拌する。 1 時間後、反応液をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル-n-ヘキサン)により精製し、酢酸エチル-n-ヘキサンより再結晶して、標題化合物の淡黄色晶0.50gを得た。

· 分子式 ; C18H17N3O4

·収率(%);18

・融点(℃);166~167

• Mass ; $340(M+1)^+$

• NMR δ (CDC1₃);

3.89(3H.s), 4.03(3H.s), 4.77(2H.d, J=5.2Hz), 5.94(2H.s),

6.76(1H, d. J=8.0Hz). 6.89(1H, dd, J=8.0Hz, 1.2Hz), 6.93(1H, d. J=1.2Hz),

7. 29(1H. dd, J=8. 8Hz. 2. 8Hz). 7. 32(1H, brs). 7. 59(1H, d, J=8. 8Hz)

実施例 9 0

2, 4-ビスベンジルオキシ-6-メトキシキナゾリン

ベンジルアルコール3mlをテトラヒドロフラン50mlに溶解させ、水素化ナトリ

ウム 1.0gを加えて30分間40~50℃にて攪拌した後、2,4 - ジクロロー6 - メトキシキナゾリン2.50g(0.0109モル)を加え、数時間加熱還流する。反応液に水を加え、クロロホルムで抽出し、有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥する。 濾過、減圧下溶媒を留去し、得られる結晶をクロロホルム-n-ヘキサンより再結晶して、標題化合物の黄色晶3.84gを得た。

• 収率(%);95

・融点(℃);144~145

• Mass $: 373(M+1)^+$

· NMR δ (CDCl₂);

3.87(3H, s), 5.53(2H, s), 5.62(2H, s), 7.31 \sim 7.55(12H.m),

7.70(1H, d, J=8.8Hz)

実施例91

2 - ベンジルオキシ-4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル) アミノ-6-メトキシキナゾリン

$$\begin{array}{c|c} & & & \\ & & & \\ \text{MeO} & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & &$$

·分子式 : C2.H21N3O4

· 収率(%):18

・融点(℃):163~164

· Mass ; 416(M+H)+

-NMR δ (CDCl₃):

3.86(3H,s), 4.75(2H,d,J=5.2Hz), 5.49(2H,s), 5.68(1H,brs),

5.96(2H,s), 6.79(1H,d,J=8.0Hz), 6.84~6.87(3H,m),

7.28~7.36(4H,m), 7.51~7.53(2H,m), 7.63(1H,d,J=9.2Hz)

実施例 9 2

2, 6-ジクロロ-4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル) アミノキナゾリ ン

$$C1$$
 N
 $C1$
 0

2, 4, 6 ートリクロロキナゾリン 3. 6 g、ピペロニルアミン 2. 4 g、トリエチルアミン 1. 6 g 及びイソプロピルアルコール50 m1の混合物を 1. 5 時間加熱還流した。熱時、沈殿物を濾取して、標題化合物を 5. 2 g 得た。

·分子式 : C16H11N3O2Cl2

· 収率(%);98

・融点(℃);215

· Mass : 349 (M+1)+

• NMR δ (DMSO-d₆);

4.61(2H.s), 5.97(2H.s), 6.85(2H.s), 6.95(1H.s).

7.63(1H, d, J=8.8Hz), 7.80(1H, dd, J=8.8Hz, 2.4Hz),

8.45(1H, d, J=2.4Hz), 9.24(1H, br)

実施例93

2-2-100-4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル) アミノ-6-2アノキナブリン

$$\begin{array}{c|c} & & & \\ & & & \\ N & & \\ & & \\ N & \\ C1 & \\ \end{array}$$

2, 4-ジクロロー6-シアノキナゾリン2gにイソプロピルアルコール35ml、トリエチルアミン900mg 及びピペロニルアミン1.35gを加え、 1.5時間加熱還流した。熱時、反応混合物中の沈殿物を遮取して、標題化合物を 2.4g得た。

·分子式 ; C₁₇H₁₁N₄O₂Cl

・収率(%);79

・融点(℃);234~236 (分解)

· Mass ; 339 (M+1)+

• NMR δ (DMSO-d₆):

4.63(2H.d, J=5.6Hz), 5.97(2H.s), 6.86(2H.s), 6.97(1H.s),

7.72(1H, d, J=8.4Hz), 8.10(1H, dd, J=8.4Hz, 1.8Hz),

8.90(1H, d, J=1.8Hz), 9.50(1H, br)

実施例94

<u>2 - クロロ- 4 - (3 - クロロ- 4 - メトキシベンジル)アミノ- 6 -シアノキ</u> ナゾリン

2、4-999ロロー6-9アノキナゾリン4gに3-9ロロー4-4トキシベンジルアミン 3.9g、トリエチルアミン3.97g、2-7ロパノール 200mlを加え 30分間還流した。反応混合物を室温まで冷し、析出した結晶を濾取し、水、クロロホルムで順次洗浄し、標題化合物を 5.563g得た。

·分子式 ; C17H12N4OCl2

• 収率 (%);87

・融点(℃);264~266

• Mass m/e : 359(M+1)

• NMR δ (CDCl₃);

3.90(3H, s), 4.73(2H, d, J=5.2Hz), 6.92(1H, d, J=8.4Hz),

7. 33(1H. dd. J=8. 4Hz. 2. 0Hz), 7. 45(1H. d, J=2. 0Hz), 7. 74(1H. d, J=8. 4Hz),

7.83(1H, dd, J=8.4Hz, 1.6Hz), 8.78(1H, d, J=1.6Hz), 8.85(1H, brs)

実施例95~105

実施例88~94の方法に準じて次の化合物を合成した。

実施例 9 5

2-2-1-4-(3,4-3+1) (3,4-3+

·分子式 ; C19H18N2O5Cl

・収率(%);50

・融点(℃);193~194

• Mass : $404(M+H)^+$

·NMR δ(CDCl₃);

3.94(3H, s), 4.03(3H, s), 4.10(3H, s), 4.75(2H, d, J=5.2Hz),

5.65(1H.brs). 5.98(2H.s). 6.59(1H.s). 6.81(1H.d. J=8.0Hz).

6.89(1H, d, J=8.0Hz), 6.91(1H, s)

実施例96

2-2-100-4-(3-200-4-メトキシベンジル) アミノー6, 7, 8-11 メトキシキナゾリン

·分子式 ; C19H19Cl2N3O4

• 収率(%);45

・融点(℃);199~200

- Mass ; 424(M+1)+
- NMR δ (CDC1₂);
 - 3.89(3H,s). 3.95(3H,s). 4.02(3H,s). 4.08(3H,s).
 - 4.76(2H, d, J=5.6Hz), 6.39(1H, brs), 6.83(1H, s), 6.89(1H, d, J=8.3Hz),
 - 7. 31(1H. dd. J=8. 4Hz. 2. 0Hz), 7. 40(1H. d. J=2. 0Hz)

実施例97

· 分子式 ; C18H16N3O4Cl

・収率(%);97

・融点(℃);177~178

-Mass : 374(M+H)+

· NMR & (CDCI3) ;

3.95(3H,s), 3.97(3H,s), 4.75(2H,d,J=5.2Hz), 5.74(1H,brt,J=5.2Hz),

5.97(2H,s), 6.80(1H,d,J=8.0Hz), 6.81(1H,s),

6.88(1H.dd, J=8.0Hz, 2.0Hz), 6.91(1H.d, J=2.0Hz), 7.14(1H.s)

実施例 9 8

<u>2-クロロ-4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル) アミノー6-メトキシ</u> キナゾリン

$$\begin{array}{c} \text{HN} \\ \text{MeO} \\ \\ \text{N} \\ \text{C1} \end{array}$$

·分子式 ; C17H14N2O3Cl

·収率(%);80

・融点(℃);202~203

· Mass : 344(M+1)*

• NMR δ (CDCl₃);

3.91(3H,s), 4.77(2H,d,J=5.6Hz), 5.94(2H,s), 6.76(1H,d,J=8.0Hz),

6. 91(1H. dd. J=8. 0Hz. 1. 6Hz), 6. 95(1H. d. J=1. 6Hz).

7.35(1H, dd, J=9.2Hz, 2.8Hz). 7.46(1H, brd, J=2.8Hz).

7.69(1H, d, J=9.2Hz), 7.90(1H, brs)

実施例 9 9

<u>2-クロロー4-(3-クロロー4-メトキシベンジル)アミノー6-メトキシ</u> キナプリン

· 分子式 ; C17H15N3O2Cl2

・収率(%);88

・融点(℃);171~172

· Mass ; 364(M+1)+

• NMR δ (DMS0):

3.83(3H.s). 3.88(3H.s). 4.68(2H.d.J=5.6Hz). 7.13(1H.d.J=8.8Hz).

7. 33(1H. dd. J=2. 4Hz. 8. 8Hz). 7. 44(1H. dd. J=2. 8Hz. 9. 2Hz).

7.46(1H, d, J=2.4Hz), 7.58(1H, d, J=9.2Hz), 7.72(1H, d, J=2.8Hz),

9.05(1H, t. J=5.6Hz)

実施例 1 0 0

2, 6-ジクロロー4-ベンジルアミノキナゾリン

·分子式 ; C15H11N3Cl2

• 収率(%);77

・融点(℃);227~228

· NMR δ (CDCl₃) :

4.85(2H, d, J=5.2Hz), 5.97(1H, brs), 7.33~7.43(5H, m),

7.62(1H.d, J=2.0Hz), 7.68(1H, dd. J=8.8Hz.2.0Hz),

7. 74(1H, d, J=8. 8Hz)

実施例101

2, 6-ジクロロ-4- [2-(3, 4-メチレンジオキシフェニル) エチル] アミノキナゾリン

$$\begin{array}{c|c} & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & &$$

·分子式 ; C17H13N2O2Cl2

• 収率(%);71

・融点(℃);228~229

- NMR δ (DMS0-d₆);

2.88(2H, t, J=7.4Hz). 3.68(2H, m), 5.96(2H, s),

6.70(1H. dd, J=8.0Hz.1.6Hz), 6.81(1H. d. J=8.0Hz), 6.87(1H. d. J=1.6Hz),

7. 63(1H, d, J=8.8Hz), 7. 80(1H, dd, J=8.8Hz, 2. 0Hz), 8. 40(1H, d, J=2.0Hz),

8.86(1H, d, J=5.2Hz)

実施例102

2, 6-ジクロロ-4-(3-クロロ-4-メトキシベンジル) アミノキナゾリ ン

$$C1$$
 N
 $C1$
 OMe

·分子式 ; C16H12N2OCl3

· 収率 (%);93

・融点(℃);207~208

- Mass m/e ; 368(M+1)

• NMR δ (CDC1₃) :

3.90(3H.s), 4.73(2H.d.J=5.6Hz), 6.91(1H.d.J=8.4Hz).

7.32(1H.d, J=8.4Hz, 2.0Hz). 7.45(1H.d, J=2.0Hz).

7.62(1H, dd, J=8.8Hz, 2.0Hz), 7.66(1H, d, J=8.8Hz).

8.07(1H, brs). 8.16(1H, d, J=2.0Hz)

実施例 1 0 3

2, 6-ジクロロー4- (ベンズイミダゾール-5-イル) メチルアミノキナゾ リン

·分子式 ; C16H11N5Cl2 (344.205)

·収率(%);81

・融点(℃);>290

· Mass ; 344(M+1)+

• NMR δ (DMS0);

4.85(2H, d, J=6.0Hz), 7.25(1H, dd, J=1.6Hz, 6.4Hz).

7.57(1H, d, J=6.4Hz), 7.60(1H, s), 7.66(1H, d, J=8.8Hz),

7.83(1H. dd, J=2.0Hz, 8.8Hz), 8.21(1H.s), 8.44(1H.brs).

8.52(1H, d, J=2.0Hz), 9.37(1H, t, J=6.0Hz)

実施例 1 0 4

2-クロロー4- (ベンズイミダゾール-5-イル) メチルアミノー6-シアノ キナゾリン

·分子式 ; C₁₇H₁₁N₆Cl (334.5)

・収率(%);58

・融点(℃);>290

· Mass : 335 (M+1) +

· NMR δ (DMSO-d₆)

4.81(2H,s), 7.21~7.68(3H,m), 7.73(1H,d,J=8.8Hz),

8.10(1H.d.J=8.8Hz), 8.17(1H.s), 8.91(1H.s), 9.55(1H.br)

実施例105

 $\frac{2-2-1}{2}$ $\frac{2-2-1}{2}$

·分子式 ; C21H22N3O6C1

・収率(%);55

- Mass : $448(M+H)^+$

• NMR δ (CDCl₃):

3.38(3H, s), 3.88(2H, t, J=4.4Hz), 4.01(2H, t, J=4.4Hz), 4.03(3H, s),

4.07(3H, s), 4.92(2H, s), 6.01(2H, s), 6.88~6.91(3H, m), 7.00(1H, s)

実施例 1 0 6

 $2-\pi \nu = \nu - 4 - (3, 4 - \nu + \nu)$ アミノー 6 - 0 ロロキナゾリン

2-エトキシカルボニルー4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノー6-クロロキナゾリン0.50g(0.0013モル)を塩化メチレン20ml、テトラヒドロフラン20mlの混合溶媒に溶解させ、-78℃攪拌下、水素化ジイソブチルアルミニウムの1.0Mトルエン溶液を2.6ml滴下する。数時間-78℃にて攪拌後、反応液にメタノール20mlを加え、減圧下溶媒を留去する。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにて精製した後、酢酸エチルーn-ヘキサンより再結晶し、標題化合物の淡黄色晶0.23gを得た。

·収率(%);52

・融点(℃);200~202 (分解)

• Mass ; $342(M+1)^+$

• NMR δ (CDCl₃);

4.86(2H, d, J=5.2Hz), 5.98(2H, s), 6.81(1H, d, J=7.6Hz),

6.90(1H.d., J=7.6Hz), 6.92(1H.s), 7.72(1H.d., J=2.0Hz),

7.77(1H. dd. J=8.8Hz.2.0Hz). 8.01(1H. d, J=8.8Hz). 10.05(1H. s)

実施例107

2-エトキシカルボニル-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノー 6-クロロキナゾリン

2-xトキシカルボニルー 4, 6-ジクロロキナゾリン2.72g(0.0100モル)、 ピペロニルアミン1.75g(0.0116モル)、炭酸ナトリウム1.60g(0.0151モル) をイソプロピルアルコール 100mlにて混合し、一昼夜加熱還流する。溶媒を減圧 下留去し、得られる残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより精製した 後、クロロホルムーn-ヘキサンより再結晶し、標題化合物の無色針状晶3.56gを得た。

·分子式 ; C19H16N3O4Cl

· 収率 (%);92

・融点(℃);212~213

• Mass ; $386(M+H)^{+}$

· NMR δ (CDCl₃);

1.49(3H, t. J=7.2Hz), 1.54(2H, q. J=7.2Hz), 4.83(2H, d. J=5.6Hz).

5.96(1H, brs), 5.97(2H, s), 6.80(1H, d, J=8.0Hz),

6. 91(1H, dd, J=8. 0Hz, 1. 6Hz), 6. 97(1H, d, J=1. 6Hz), 7. 70(1H, d, J=2. 0Hz),

7. 72(1H. dd, J=8. 8Hz, 2. 0Hz), 8. 00(1H, d. J=8. 8Hz)

実施例108~111

実施例106又は実施例107の方法に準じて以下の化合物を得た。

実施例108

2-エトキシカルボニルー4-(3-クロロ-4-メトキシベンジル)アミノー 6-クロロキナゾリン

·分子式 ; C19H17N3O3Cl2

· 収率 (%);88

・融点 (℃) ;185 ~186

· Mass ; 406(M+1)+

· NMR δ (CDC1₃);

1.49(3H, t, J=7.2Hz), 3.90(3H, s), 4.54(2H, q, J=7.2Hz),

4.84(2H.d., J=5.2Hz). 6.09(1H.brs), 6.90(1H.d.J=8.4Hz),

7. 33(1H. dd. J=8. 4Hz. 2. 4Hz). 7. 48(1H. d. J=2. 4Hz).

7.72(1H. dd, J=8.8Hz, 2.4Hz), 7.74(1H. d. J=2.4Hz).

7.99(1H, d, J=8.8Hz)

実施例109

·分子式 ; C22H2sNsO7

・収率(%);定量的

・融点(℃);163~165 (分解)

• Mass ; $442(M+1)^+$

• NMR δ (CDCl₃);

1.45(3H.t, J=7.2Hz), 3.94(3H.s), 4.02(3H.s), 4.18(3H.s),

4.46(2H, q, J=7.2Hz), 4.80(2H, d, J=5.2Hz), 5.89(1H, brt, J=5.2Hz),

5.94(2H, s), 6.74(1H. d, J=7.6Hz), 6.76(1H, s),

6.86(1H, dd, J=7.6Hz, 1.6Hz), 6.94(1H, d, J=1.6Hz)

実施例 1<u>10</u>

2-xトキシカルボニルー 4-(3-2)ロロー 4-xトキシベンジル) アミノー 6-xトキシキナブリン

·分子式 ; C20H20N3O4Cl

・収率(%):73

・融点(℃);192~193

• Mass : $402(M+1)^+$

· NMR δ (CDCl₃) :

1.49(3H, t, J=7.2Hz), 3.90(3H, s), 3.91(3H, s), 4.53(2H, q, J=7.2Hz),

4.86(2H, d, J=5.6Hz), 5.90(1H, brt, J=5.6Hz), 6.90(1H, d, J=8.4Hz),

6. 96(1H, d, J=2. 4Hz), 7. 36(1H, dd, J=8. 4Hz, 2. 4Hz),

7.44(1H, dd, J=9.2Hz, 2.4Hz), 7.49(1H, d, J=2.4Hz), 8.00(1H, d, J=9.2Hz)

実施<u>例111</u>

<u>2-エトキシカルボニルー4-(ベンズイミダゾール-5-イルメチル)アミノ</u> <u>-6-メトキシキナゾリン</u>

·分子式 ; C20H19N5O3

・収率(%);48

・融点 (℃);244~245 (分解)

• Mass ; 378(M+1)+

• NMR δ (DMS0-d₆) :

1.35(3H, t, J=7.2Hz), 3.90(3H, s), 4.33(2H, q, J=7.2Hz),

4.94(2H. d. J=6.0Hz), 7.31(1H. d. J=8.0Hz), 7.47(1H. dd, J=8.8Hz, 2.8Hz),

7.53(1H, d, J=8.0Hz). 7.65(1H, brs). 7.77(1H, d, J=8.8Hz). 7.78(1H.s),

8.17(1H.s). 8.89(1H.brt.J=6.0Hz)

実施例112

2ーホルミルー4ー(3, 4ーメチレンジオキシベンジル)アミノー6ークロロキナゾリン4.00g(0.0117モル)のテトラヒドロフラン 250ml溶液に、水素化ナトリウム0.52g(0.013モル)を加え、氷冷攪拌下、トリエチル 2ーホスホノプロピオネート 2.8ml(0.013モル)を滴下する。しばらく氷冷攪拌を続けた後、室温まで昇温し、さらに1時間攪拌した。8M塩酸ーエタノール 1.5mlを加え、少量のシリカゲルを通した後、減圧下溶媒を留去し、残渣をカラムクロマトグラフィー(酢酸エチルーnーヘキサン)により精製し、クロロホルムーnーヘキサンより再結晶して、標題化合物2.00gを得た。

·分子式 ; C22H2oN3O4Cl

・収率(%);40

・融点(℃):179~180 (分解)

• Mass ; $426(M+1)^+$

• NMR δ (CDCl₃):

- 1.35(3H, t, J=7.2Hz), 2.50(3H, d, J=1.6Hz), 4.29(2H, q, J=7.2Hz),
- 4.78(2H.d, J=5.2Hz), 5.77(1H.brt, J=5.2Hz), 5.97(2H.s),
- 6.81(1H, d, J=8.0Hz), 6.87(1H, dd, J=8.0Hz.1.6Hz), 6.89(1H, d, J=1.6Hz).
- 7. 62(1H. q. J=1.6Hz). 7. 64(1H. d. J=2.0Hz). 7. 68(1H. dd, J=8.8Hz, 2.0Hz).
- 7.81(1H, d, J=8.8Hz)

実施例 1 1 3~1 1 9

実施例112の方法に準じて以下の化合物を得た。

実施例113

·分子式 ; C22H20N3O4Cl

・収率(%);13

·収量(g);0.64

・融点(℃);162~164 (分解)

- Mass ; 426(M+1)+

• NMR δ (CDC1₃);

1. 20(3H. t. J=7. 2Hz), 2. 17(3H. d. J=1. 6Hz), 4. 21(2H, q. J=7. 2Hz),

4.70(2H, d, J=4.8Hz), 5.64(1H, brs), 5.97(2H, s), 6.53(1H, q, J=1.6Hz),

6.81(1H, d, J=7.6Hz), 6.85(1H, dd, J=7.6Hz, 1.6Hz), 6.87(1H, d, J=1.6Hz),

7.58(1H, d, J=2.4Hz), 7.62(1H, dd, J=8.8Hz, 2.4Hz), 7.71(1H, d, J=8.8Hz)

実施例 1 1 4

·分子式 ; C21H18N3O4Cl

· 収率 (%);67

・融点 (℃) ;195 ~196

• Mass : $412(M+1)^+$

· NMR δ (CDCl₃) :

1.35(3H, t, J=7.2Hz), 4.29(2H, q, J=7.2Hz), 4.80(2H, d, J=5.2Hz),

5.77(1H.brs), 5.97(2H.s), 6.81(1H.d.J=7.6Hz), 6.89(1H.d.J=7.6Hz),

6. 90(1H. s), 7. 21(1H. d. J=15. 6Hz), 7. 64(1H. d. J=2. 0Hz),

7.66(1H.d. J=15.6Hz), 7.68(1H.dd, J=9.2Hz.2.0Hz), 7.82(1H.d. J=9.2Hz)

実施例 1 1 5

·分子式 ; C21H19N3O3Cl2

・収率(%):74

・融点(℃);211~212

• Mass : $432(M+1)^+$

• NMR δ (CDCI₃) :

1.35(3H, t, J=7.2Hz), 3.89(3H, s), 4.28(2H, q, J=7.2Hz),

4.79(2H. d. J=5.6Hz), 6.91(1H. d. J=8.4Hz), 7.16(1H. d. J=15.6Hz),

7. 33(1H, dd, J=8. 4Hz, 2. 0Hz), 7. 46(1H, d, J=2. 0Hz),

7. 62(1H, d, J=15. 6Hz). 7. 64(1H, dd, J=8. 8Hz, 2. 4Hz),

7.75(1H. d. J=8.8Hz). 7.77(1H. brs). 8.16(1H. d. J=2.4Hz)

<u>実施例116</u>

(E) -2-(2-エトキシカルポニル-1-プロペニル) <math>-4-(3-クロロ -4-メトキシベンジル) アミノー6-クロロキナゾリン

·分子式 ; C22H21N3O3Cl2

· 収率(%);54

・融点(℃);154~155

• Mass ; $446(M+1)^+$

· NMR δ (CDCl₃):

1.35(3H, t, J=7.2Hz), 2.48(3H, d, J=1.6Hz), 3.91(3H, s),

4.29(2H. q. J=7.2Hz), 4.80(2H. d. J=5.2Hz), 5.82(1H. brt, J=5.2Hz).

6.92(1H.d. J=8.8Hz). 7.27(1H.dd. J=8.8Hz, 2.0Hz),

7. 42(1H, d, J=2.0Hz), 7. 62(1H, q, J=1.6Hz), 7. 67(1H, d, J=2.4Hz),

7. 69(1H, dd, J=8.8Hz, 2.4Hz), 7. 82(1H, d, J=8.8Hz)

実施例 1 1 <u>7</u>

·分子式 ; C22H21N3O3Cl2

· 収率 (%);11

・融点(℃);141~142

• Mass $: 446(M+1)^+$

· NMR δ (CDC1₃) :

1.19(3H. t. J=7.2Hz), 2.17(3H. d. J=1.6Hz), 3.91(3H. s).

4.19(2H, q, J=7.2Hz). 4.73(2H, d, J=5.2Hz), 5.69(1H, brt, J=5.2Hz),

6.53(1H.q. J=1.6Hz). 6.92(1H.d. J=8.4Hz). 7.26(1H.dd, J=8.4Hz, 2.0Hz).

7. 40(1H, d, J=2.0Hz), 7. 60(1H, d, J=2.0Hz), 7. 63(1H, dd, J=8.8Hz.2.0Hz),

7.71(1H, d, J=8.8Hz)

実施例118

(E) -2-(2-エトキシカルボニル-1-プロペニル) <math>-4-(3, 4-x) チレンジオキシベンジル) アミノー6, 7, 8-トリメトキシキナゾリン

·分子式 ; C25H27N2O7

· 収率(%);51

・融点(℃);175~176

· Mass ; 482(M+1)+

• NMR δ (CDCl₃);

1.35(3H. t. J=7.2Hz), 2.52(3H. d. J=1.6Hz), 3.95(3H. s), 4.04(3H. s),

4.14(3H.s), 4.28(2H,q,J=7.2Hz), 4.80(2H,d,J=5.2Hz).

5.60(1H, brt. J=5.2Hz). 5.96(2H, s), 6.67(1H, s), 6.80(1H, d, J=8.0Hz),

6.87(1H, dd, J=8.0Hz, 1.6Hz), 6.90(1H, d, J=1.6Hz), 7.69(1H, q, J=1.6Hz)

実施例119

·分子式 ; C25H27N3O7

·収率(%);11

・融点(℃);157~158 (分解)

· Mass : 482(M+1)+

· NMR δ (CDCl₃);

1.19(3H, t, J=7.2Hz), 2.16(3H, s), 3.92(3H, s), 4.02(3H, s),

4.09(3H,s), 4.21(2H,q,J=7.2Hz), 4.72(2H,d,J=5.2Hz), 5.43(1H,brs),

5.96(2H, s). 6.59~6.61(2H, m), 6.80(1H, d, J=8.0Hz), 6.86~6.89(2H, m)

実施例120

(E) - 2 - (2 - カルボキシー1 - プロペニル) - 4 - (3, 4 - メチレンジオキシベンジル) アミノー<math>6 - 2クロロキナゾリン

·分子式 ; C20H16N3O4Cl

· 収率 (%):91

・融点(℃);145~146

• Mass ; $398(M+1)^+$

• NMR δ (DMSO-d₆) :

2.36(3H, d, J=1.6Hz), 4.70(2H, d, J=5.6Hz), 5.97(2H, s), 6.85(2H, s),

6.95(1H, s), 7.34(1H, q, J=1.6Hz), 7.72(1H, d, J=8.8Hz),

7. 79(1H. dd. J=8. 8Hz. 2. 0Hz), 8. 46(1H. d. J=2. 0Hz),

8.86(1H, brt, J=5.6Hz)

実施例121~128

実施例120の方法に準じて以下の化合物を得た。

実施例121

·分子式 ; C17H12N3O4Cl

・収率(%);定量的

・融点(℃);240 (分解)

• Mass ; 402(M-1+2Na) +

• NMR δ (DMSO-d₆);

4.71(2H, d, J=5.6Hz), 5.96(2H, s), 6.83(1H, d, J=8.0Hz).

6.89(1H.dd. J=8.0Hz, 1.2Hz), 7.06(1H.d. J=1.2Hz).

7.75(1H. dd, J=8.8Hz, 2.4Hz), 7.90(1H. d, J=8.8Hz),

8.48(1H, d, J=2.4Hz). 8.82(1H, brt, J=5.6Hz)

実施例122

(E) -2-(2-カルボキシビニル) -4-(3,4-メチレンジオキシベンジル) アミノー<math>6-クロロキナゾリン

£.

·分子式 ; C19H14N3O4Cl

・収率(%);43

・融点 (℃) ;114 ~115

• Mass ; $428(M-1+2Na)^+$

• NMR δ (DMSO-d₆):

4.71(2H, d, J=5.6Hz), 5.96(2H, s), 6.84(1H, d, J=8.0Hz),

6.90(1H, dd, J=8.0Hz, 1.6Hz), 6.99(1H, d, J=1.6Hz),

7.02(1H. d. J=15.6Hz), 7.23(1H. d. J=15.6Hz), 7.73(1H. d. J=9.2Hz).

7.78(1H, dd, J=9.2Hz, 2.0Hz), 8.44(1H, d, J=2.0Hz),

8.89(1H.brt.J=5.6Hz)

実施例123

·分子式 ; C20H16N3O4Cl

・収率(%);定量的

・融点(℃):195~196 (分解)

• Mass : $398(M+1)^+$

• NMR δ (DMSO-d₆);

2.10(3H, d. J=1.6Hz), 4.70(2H, d, J=5.6Hz), 5.97(2H, s),

6.56(1H. d, J=1.6Hz), 6.86(1H. d, J=8.0Hz), 6.91(1H. dd, J=8.0Hz),

7.00(1H. d. J=1.6Hz), 7.65(1H. d. J=9.2Hz), 7.81(1H. dd. J=9.2Hz.2.4Hz),

8.46(1H, d, J=2.4Hz), 8.96(1H, brt, J=5.6Hz)

実施例124

(E) -2-(2-カルボキシビニル) -4-(3-クロロ-4-メトキシベンジル) アミノー<math>6-クロロキナゾリン

· 分子式 ; C19H15N3O3Cl2

· 収率(%);定量的

・融点 (℃) ;109 ~110

• Mass ; 448(M-1+2Na)+

· NMR δ (DMSO-d₆);

3.81(3H, s). 4.73(2H.d, J=5.6Hz). 6.95(1H.d, J=15.6Hz).

7.05(1H, d, J=15.6Hz). 7.08(1H, d, J=8.4Hz).

7.37(1H. dd, J=8.4Hz, 2.0Hz). 7.48(1H. d, J=2.0Hz).

7.68(1H.d.J=8.8Hz), 7.73(1H.dd,J=8.8Hz,2.0Hz).

8.42(1H.d.J=2.0Hz), 8.91(1H,brt.J=5.6Hz)

実施例125

(E) -2-(2-カルボキシ-1-プロペニル) -4-(3-クロロ-4-メトキシベンジル) アミノー6-クロロキナゾリン

·分子式 ; C20H17N3O3Cl2

・収率(%);定量的

・融点(℃):151~152

• Mass : $462(M-1+2Na)^+$

• NMR δ (DMS0-d₆):

2.33(3H, d, J=1.2Hz), 3.82(3H, s), 4.72(2H, d, J=5.6Hz).

7.09(1H, d, J=8.4Hz), 7.20(1H, d, J=1.2Hz), 7.32(1H, dd, J=8.4Hz, 2.0Hz),

7. 44(1H. d. J=2. 0Hz), 7. 67(1H. d. J=8. 8Hz), 7. 74(1H, dd. J=8. 8Hz. 2. 4Hz),

8.43(1H, d, J=2.4Hz), 8.87(1H.brt.J=5.6Hz)

<u>実施例126</u>

(2) - 2 - (2 - カルボキシー 1 - プロペニル) - 4 - (3 - クロロー 4 - メトキシベンジル) アミノー 6 - クロロキナゾリン

·分子式 ; C20H17N3O3Cl2

• 収率 (%);定量的

・融点(℃);207~208 (分解)

• Mass ; $418(M+1)^+$

- NMR δ (DMSO-d₆);

2.10(3H, d, J=1.4Hz), 3.83(3H, s), 4.72(2H, d, J=5.2Hz),

6.54(1H, d, J=1.4Hz), 7.10(1H, d, J=8.4Hz), 7.38(1H, dd, J=8.4Hz, 2.4Hz).

7. 49(1H. d. J=2. 4Hz), 7. 65(1H. d. J=8. 8Hz), 7. 81(1H. dd. J=8. 8Hz, 2. 4Hz),

8.44(1H, d, J=2.4Hz). 8.95(1H.brt, J=5.2Hz)

実施例 1 2 7

(E) -2-(2-カルボキシ-1-プロペニル) <math>-4-(3, 4-メチレンジ オキシベンジル) アミノー 6 , 7 , 8-トリメトキシキナゾリン

·分子式 ; C23H23N3O7

· 収率 (%);91

・融点(℃);200~201 (分解)

• Mass : $454(M+1)^+$

• NMR δ (DMSO-d₆);

2.38(3H.s), 3.89(3H.s), 3.92(3H.s), 4.01(3H.s),

4.71(2H.d, J=5.6Hz), 5.97(2H.s), 6.85(2H.s), 6.93(1H.s),

7.37(1H.s), 7.53(1H.s), 8.53(2H.brt.J=5.6Hz), 12.55(1H.brs)

実施例128

(Z) - 2 - (2 - カルボキシ - 1 - プロペニル) - 4 - (3, 4 - メチレンジ オキシベンジル) アミノ - 6, 7, 8 - トリメトキシキナゾリン

·分子式 ; C23H23N3O7

・収率(%);90

・融点(℃);237~238 (分解)

• Mass ; $454(M+1)^+$

• NMR δ (DMS0-d₆);

2.11(3H, d, J=1.2Hz), 3.92(3H, s), 3.93(3H, s), 3.94(3H, s).

4.76(2H, d, J=5.6Hz), 5.98(2H, s), 6.8~6.9(3H, m), 6.97(1H. s),

7.61(1H, s), 9.08(1H, brt, J=5.6Hz)

実施例129

4 - (α - カルボキシ - 3, 4 - メチレンジオキシベンジル) アミノー<math>6 - 2 ロキナゾリン

 $4-(\alpha-x)$ トキシカルボニルー 3、4-xチレンジオキシベンジル)アミノー 6-0 ロロキナゾリン 100 mgにエタノール10 ml、水 5 ml、水酸化ナトリウム 20 mgを加え、10 分間還流した。反応液を減圧濃縮し、水20 mlを加えた後、1 N 塩酸で中和した。析出した結晶を濾取し、標題化合物45 mgを得た。

·分子式 ; C17H12N2O4Cl

・収率(%);49

・融点(℃);235~236

• Mass m/e : 358(M+1)

• NMR δ (DMSO-d₆) :

5.75(1H. d. J=6.4Hz), 6.01(2H. s), 6.89(1H. d. J=8.0Hz),

7.00(1H. d. J=8.0Hz), 7.08(1H. s), 7.70(1H. d. J=8.8Hz).

7.75(1H. dd, J=1.6Hz, 8.8Hz), 8.49(1H, s), 8.59(1H, d, J=6.4Hz).

8. 70(1H, d, J=1.6Hz)

実施例130~131

実施例129の方法に準じて以下の化合物を得た。

実施例130

·分子式 ; C21H21N3O7

·収率(%);90

・融点 (℃) :134 ~136

• Mass ; $428(M+H)^+$

• NMR δ (CDCl₃) :

3.43(3H.s), 4.06(3H.s), 4.17(3H.s), 4.62(2H.s), 5.16(2H.s),

6.03(2H.s), 6.87(1H.s), 6.91(2H.s), 7.06(1H.s), 8.87(1H.s)

実施例131

4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノ-6-カルボキシキナゾリン

·分子式 ; C17H13N3O4

· 収率(%);98

・融点(℃);247~248(分解)

· Mass : 324(M+H) +

• NMR δ (DMSO-d₆);

4.86(2H, d, J=5.6Hz), 5.99(2H, s), 6.89(1H, d, J=8.0Hz),

6. 92(1H, d, J=8. 0Hz), 7. 02(1H, s), 7. 92(1H, d, J=8. 8Hz).

8.46(1H.d.J=8.8Hz), 8.96(1H.s), 9.20(1H.s), 10.88(1H.brs)

実施例132

 $4 - (\alpha - \pi \mu \pi + \alpha - 3, 4 - \mu \pi + 3)$

 $4-(\alpha-x)$ キシカルボニル-3, 4-xチレンジオキシベンジル)アミノ-6-クロロキナゾリン 200mgに10%のアンモニアエタノール溶液20mlを加え、室温で3日間攪拌した。析出している結晶を減取し、標題化合物60mgを得た。

·分子式 ; C17H13N4O2Cl

• 収率 (%);32

・融点(℃);230~231

· Mass m/e : 357(M+1)

· NMR & (CDC13+DMSO-d6);

5.96(3H,m), 6.42(1H,brs), 6.79(1H,d,J=8.0Hz).

7.09(1H. dd, J=8.0Hz. 1.6Hz), 7.14(1H. d, J=1.6Hz), 7.15(1H. brs).

7.67(1H, dd, J=8.8Hz.2.0Hz), 7.75(1H, d, J=8.8Hz), 8.28(1H, d, J=2.0Hz),

8.57(1H, s)

実施例133~134

実施例132の方法に準じて以下の化合物を得た。

実施例 1 3 3

4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノ-6-カルバモイルキナゾリ

<u>ン</u>

· 分子式 : C17H14N4O3

• Mass ; 323(M+H)+

• NMR δ (DMSO-d₆) :

4.68(2H, d, J=6.0Hz), 5.97(2H, s), 6.85(1H, d, J=8.0Hz),

6.88(1H.d.J=8.0Hz). 6.97(1H.s). 7.55(1H.brs). 7.70(1H.d.J=8.4Hz),

7.97(1H.brs), 8.18(1H.dd, J=8.4Hz, 1.6Hz), 8.50(1H.s),

8.84(1H, d, J=1.6Hz), 8.92(1H, brt, J=6.0Hz)

実施例134

·分子式 ; C17H13C1N4O3

· 収率 (%):71

・融点(℃);245~247(分解)

• Mass : 357(M+1)

· NMR δ (DMSO-d₆);

4.77(2H. d. J=5.2Hz), 5.97(2H.s), 6.85(1H.d.J=8.0Hz),

6.92(1H, d, J=8.0Hz), 7.04(1H, s), 7.66(1H, brs), 7.83(2H, m),

8.07(1H.brs), 8.49(1H.s), 8.99(1H.brs)

実施例135

4-(α-エトキシカルボニル-3, 4-メチレンジオキシベンジル) アミノ

-6-クロロキナゾリン 200mgにエタノール10ml、水素化ホウ素ナトリウム 197mgを加え、30分間還流した。水 5 mlを加え、溶媒を減圧濃縮した後、再び水10mlを加えた。析出した結晶を濾取し、標題化合物30mgを得た。

·分子式 ; C17H14N3O3Cl

• 収率(%);17

・融点(℃);204~205

· Mass m/e ; 344(M+1)

• NMR δ (CDCl₃(+DMSO-d₆));

3.95(2H.m), 5.43(1H.q, J=4.4Hz), 5.92(1H.d, J=1.6Hz).

5.93(1H. d. J=1.6Hz), 6.76(1H. d. J=8.0Hz), 6.90(1H. dd. J=8.0Hz, 1.6Hz),

6.95(1H.d.J=1.6Hz), 7.60(1H, brs), 7.65(1H, dd, J=8.4Hz, 2.4Hz),

7.74(1H. d. J=8.4Hz), 8.31(1H. d. J=2.4Hz), 8.53(1H. s)

実施例 1 3 6

実施例135の方法に準じて標題化合物を得た。

·分子式 ; C17H15N3O3

• 収率 (%);34

・融点(℃):176~177

- Mass m/e : 310(M+1)

• NMR δ (DMSO-d₆):

4.62(2H, d, J=5.6Hz), 4.65(2H, d, J=5.6Hz), 5.36(1H, t, J=5.6Hz),

5.94(2H, s), 6.82(1H, s), 6.82(1H, s), 6.92(1H, s),

7.63(1H.d.J=8.4Hz), 7.70(1H.d.J=8.4Hz), 8.20(1H.s), 8.41(1H.s),

8.74(1H, t, J=5.6Hz)

実施例137

4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノ-6-メチルスルフィニルキ ナゾリン

4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノー6-メチルチオキナゾリン1.80g(5.53ミリモル)のクロロホルム(100ml)溶液に、氷冷攪拌下、m-クロロ過安息香酸1.20g(6.95ミリモル)のクロロホルム(30ml)溶液を滴下する。数時間氷冷攪拌した後、反応液を飽和重曹水で洗い、無水硫酸マグネシウムで乾燥する。濾過後、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチルーアセトン)にて精製し、クロロホルム-n-ヘキサンより再結晶して、標題化合物の淡黄色晶1.51gを得た。

·分子式 ; C₁₇H₁₅N₃O₃S

• 収率(%);80

・融点(℃);154~155

• Mass ; 342(M+H)*

- NMR δ (CDC1₂) ;

2.75(3H,s), 4.80(2H,d,J=5.2Hz), 5.96(2H,s), 6.80(1H,d,J=8.0Hz),

6.89(1H, d, J=8.0Hz), 6.91(1H, s), 7.06(1H, brs), 7.64(1H, d, J=8.8Hz),

7.98(1H. d. J=8.8Hz), 8.43(1H.s), 8.74(1H.s)

実施例138

 $\frac{4-(3,4-x+1)(3)}{4-(3)}$ アミノー $\frac{6-x+1}{2}$ ルポニルキナ

実施例 1 3 7で得られた 4 - (3, 4 - メチレンジオキシベンジル) アミノー 6 - メチルスルフィニルキナゾリン1.00g (2.93ミリモル) のクロロホルム (50 ml) 溶液に、室温攪拌下、m - クロロ過安息香酸 0.65g(3.8ミリモル) のクロロホルム (20ml) 溶液を滴下する。数時間室温攪拌した後、反応液を飽和重曹水で洗い、無水硫酸マグネシウムで乾燥する。濾過後、シリカゲルカラムクロマトグラフィー (酢酸エチル) にて精製し、クロロホルム-n-ヘキサンより再結晶して、標題化合物の黄色晶 0.85gを得た。

·分子式 ; C17H15N3O4S

・収率(%);81

・融点(℃):192~193

• Mass ; $358(M+H)^+$

• NMR δ (CDC1₃) :

3.13(3H.s), 4.80(2H.d.J=5.2Hz), 5.95(2H.s). 6.79(1H.d.J=8.0Hz),

٠,

6.91(1H, d, J=8.0Hz), 6.95(1H, s), 8.05(1H, d, J=8.8Hz),

8.17(1H. d. J=8.8Hz), 8.72(1H.s), 8.81(1H.brs), 8.98(1H.s)

実施例139

2-ヒドロキシメチル-4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル) アミノ-6 -メトキシキナゾリン

$$\begin{array}{c|c} & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & &$$

2 - ベンジルオキシメチル-4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル)アミ ノー6-メトキシキナゾリン1.26g(2.93ミリモル)の酢酸エチル-エタノール 溶液(20ml-20ml)に10%パラジウム-カーボン粉末 1.5gを加え、水素気流下 一昼夜室温攪拌する。反応液をセライト濾過し、熱酢酸エチル-エタノールで洗 って、濾液と洗液とを減圧下溶媒留去し、標題化合物の淡黄色晶0.89gを得た。

·分子式 ; C18H17N3O4

収率(%);89

・融点(℃);216~218

• Mass ; $340(M+H)^+$

• NMR δ (CDCl₃);

3.91(3H, s), 4.15(1H, brs), 4.68(2H, brs), 4.77(2H, d, J=5.6Hz),

5.95(2H, s), 6.79(1H, d, J=7.6Hz), 6.85(1H, brs).

6.88(1H, dd, J=7.6Hz, 1.6Hz), 6.92(1H, d, J=1.6Hz), 7.21(1H, d, J=2.8Hz),

7. 37(1H, dd, J=9. 2Hz, 2. 8Hz), 7. 72(1H, d, J=9. 2Hz)

実施例140

2-ヒドロキシ-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノー6-メト

キシキナゾリン

実施例139の方法に準じて標題化合物を得た。

·分子式 ; C17H15N3O4

· 収率(%);16

・融点(℃):215~217 (分解)

• Mass ; 326(M+H)+

• NMR δ (DMS0-d₆);

3.79(3H.s), 4.62(2H,d,J=5.6Hz), 5.98(2H,s), 6.84~6.87(2H,m).

6.94(1H.s), 7.09(1H.d.J=8.8Hz), 7.22(1H.dd.J=8.8Hz, 2.8Hz),

7.60(1H.d.J=2.8Hz), 8.65(1H.brt,J=5.6Hz), 10.55(1H.s)

実施例141

2-ホルミル-4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル) アミノー<math>6-メトキ シキナゾリン

$$\begin{array}{c|c} & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & \\ & & \\ &$$

塩化オキサリル 1.0ml (11ミリモル) の塩化メチレン10ml溶液に、-78℃攪拌 ざ 下ジメチルスルホキシド 1.5mlの塩化メチレン5ml溶液を滴下する。-78℃にて

15分間攪拌後、2-ヒドロキシメチル-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノ-6-メトキシキナゾリン0.74g(2.2ミリモル)のジメチルスルホキシド7ml溶液を滴下する。-78℃にて20分間攪拌後、トリエチルアミン5mlを滴下して室温まで昇温させながら30分間攪拌する。反応液に水を加え、クロロホルムで抽出し、有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後、濾過し、濾液を減圧下溶媒留去して、標題化合物の粗茶褐色油状物0.74gを得た。

·分子式 ; C18H15N3O4

・収率(%);定量的

· NMR δ (CDC1₃) :

3.93(3H, s), 4.86(2H, d, J=5.6Hz), 5.95(2H, s), 6.28(1H, brs),

6. 78(1H, d, J=8. OHz), 6. 89(1H, dd, J=8. OHz, 1. 6Hz),

6. 92(1H, d, J=1. 6Hz), 7. 09(1H, d, J=2. 8Hz), 7. 47(1H, dd, J=9. 2Hz, 2. 8Hz),

7. 97(1H, d, J=9.2Hz), 10. 02(1H, s)

実施例142

実施例 141 で得られた 2-ホルミル-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル) アミノー<math>6-メトキシキナゾリン0.59g(1.8ミリモル) の 1,4-ジオキサン20m1溶液に、酸化銀(I) 1.00g、1N水酸化ナトリウム水溶液15m1を加え、60%にて攪拌する。30分後、反応液をセライトにて濾過し、少量のジオキサン、

水で洗って、濾液と洗液とを1N塩酸にて中和し、クロロホルムーエタノールで抽出する。有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後、濾過し、濾液を減圧下溶媒留去して、得られる結晶を濾取し、クロロホルムで洗い、標題化合物の淡黄色晶0.34gを得た。

·分子式 ; C18H15N3O5

・収率(%);55

・融点 (℃) ;190 ~191 (分解)

• Mass ; 354(M+H) +

• NMR δ (DMSO-d₆) :

3.90(3H.s). 4.77(2H.d.J=5.6Hz), 5.97(2H.s), 6.86(1H.d.J=8.0Hz).

6. 92(1H, d, J=8.0Hz), 7.05(1H, s), 7.49(1H, dd, J=9.2Hz, 2.8Hz),

7.76(1H.d.J=2.8Hz), 7.79(1H.d.J=9.2Hz). 8.91(1H.brt.J=5.6Hz)

実施例143~145

実施例141~142の方法に準じて以下の化合物を得た。

実施例143

4-(3-ホルミルベンジル) アミノー 6, 7, 8-トリメトキシキナゾリン

·分子式 ; C19H19N3O4

• 収率 (%);定量的

・融点(℃);油状物質

- NMR δ (CDCl₃);

3. 96(3H, s), 4. 04(3H, s), 4. 13(3H, s), 4. 97(2H, d, J=5.6Hz),

5. 97(1H, brt, J=5. 6Hz), 6. 76(1H, s), 7. 53(1H, t, J=7. 6Hz),

7.70(1H, d, J=7.6Hz), 7.81(1H, d, J=7.6Hz), 7.91(1H, s), 8.64(1H, s),

10.00(1H, s)

実施例144

4-(3-カルボキシベンジル)アミノー6,7,8-トリメトキシキナゾリン

・分子式 ; C19H19N2O5

...・収率(%);45

·融点(°C);245~246 (分解)

• Mass : $370(M+H)^+$

• NMR δ (DMSO-d₆);

3.89(3H, s), 3.93(3H, s), 3.98(3H, s), 4.86(2H, d, J=5.6Hz).

7.46(1H, d, J=7.6Hz), 7.56(1H, s), 7.62(1H, d, J=7.6Hz),

7.83(1H, d, J=7.6Hz), 7.95(1H, s), 8.39(1H, s), 8.83(1H, brs)

実施例145

4-(4-アセチルベンジル)アミノー6-メトキシキナゾリン

·分子式 ; C₁₈H₁₇N₃O₂

• 収率(%):41

・融点(℃);204~206

- Mass ; $308(M+H)^+$

• NMR δ (CDC1₃);

2.60(3H.s). 3.91(3H.s). 4.97(2H.d.J=5.6Hz). 5.96(1H.brs).

6.98(1H, s), 7.42(1H, d, J=9.2Hz), 7.50(2H, d, J=8.0Hz).

7.82(1H.d., J=9.2Hz). 7.94(2H.d., J=8.0Hz). 8.61(1H.s)

実施例146

$$\begin{array}{c|c} & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\$$

2-ホルミル-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノー6-クロロキナゾリン1.00g(2.93ミリモル)のエタノール30ml溶液に、ヒドロキシルアミン塩酸塩0.60g、<math>1 N水酸化ナトリウム水溶液3.0mlを加え、60 $\mathbb C$ にて30 分間攪拌する。放冷後、析出晶を濾取し、エタノール、n- へキサンで洗って風乾し、標題化合物の白色晶1.00gを得た。

·分子式 ; C17H13N4O2Cl

・収率(%);96

・融点(℃);245~246 (分解)

• Mass : 357(M+1)

- NMR δ (DMSO-d₆) :

4. 69(2H, d, J=6. 0Hz), 5. 96(2H, s), 6. 84(1H, d, J=7. 6Hz),

6. 91(1H. d. J=7. 6Hz. 1. 6Hz). 7. 05(1H. d. J=1. 6Hz).

7.72(1H, d, J=8.8Hz), 7.78(1H, dd, J=8.8Hz, 2.0Hz), 7.96(1H.s),

8.45(1H, d, J=2.0Hz), 8.91(1H, brt, J=6.0Hz), 11.83(1H.s)

実施例147~149

実施例146の方法に準じて以下の化合物を得た。

実施例147

2 - Eドロキシイミノメチル- 4 - (3, 4 - X + D)ジオキシベンジル) アミノー6 - Xトキシキナブリン

·分子式 ; C18H18N4O4

・収率(%);46

・融点(℃);229~230 (分解)

• Mass : $353(M+H)^+$

• NMR δ (DMSO-d₆);

3.88(3H,s), 4.72(2H,d,J=5.6Hz), 5.96(2H,s), 6.85(1H,d,J=8.0Hz),

6. 91(1H, d, J=8. 0Hz), 7. 05(1H, s), 7. 40(1H, dd, J=9. 2Hz, 2. 8Hz).

7. 66(1H, d, J=9. 2Hz), 7. 69(1H, d, J=2. 8Hz), 7. 94(1H, s),

8. 62(1H, brt, J=5. 6Hz), 11. 63(1H, s)

実施例148

4-(3-ヒドロキシイミノメチルベンジル) アミノー 6, 7, 8-トリメトキシキナゾリン

·分子式 ; C19H20N4O4

・収率(%);56

・融点(℃);231~232 (分解)

• Mass : 369(M+H)+

• NMR δ (DMSO-d₆) :

3.88(3H.s), 3.91(3H.s), 3.98(3H.s), 4.80(2H.d, J=6.0Hz),

7.3~7.5(3H,m), 7.52(1H,s), 7.60(1H,s), 8.11(1H,s), 8.35(1H,s),

8.60(1H, brs). 11.17(1H, s)

実施<u>例14</u>9

·分子式 ; C; sH; sN402

・収率(%);定量的

・融点(℃);245~246 (分解)

• Mass : $323(M+H)^+$

• NMR δ (DMSO-d₆);

2.13(3H.s). 3.95(3H.s). 4.97(2H.d.J=5.6Hz). 7.44(2H.d.J=8.4Hz).

7. 63(2H, d, J=8. 4Hz), 7. 68(1H, dd, J=9. 2Hz, 2. 8Hz).

7.83(1H, d, J=9.2Hz), 8.14(1H, d, J=2.8Hz). 8.84(1H, s), 10.75(1H, brs),

11.18(1H, s)

実施例150

2-エトキシカルボニルメトキシイミノメチル-4-(3,4-メチレンジオキ シベンジル)アミノ-6-クロロキナブリン

2-ヒドロキシイミノメチルー4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル)アミノー6-クロロキナゾリン0.50g(1.4ミリモル)のジメチルホルムアミド25ml 懸濁液に水素化ナトリウム0.10g(2.5ミリモル)を加え攪拌する。30分後プロモ 酢酸エチルの25ml(2.3ミリモル)を滴下し、数時間室温攪拌した後、反応液に水 を加え、酢酸エチルで抽出する。有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後、濾過 し、濾液を減圧下溶媒留去する。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (酢酸エチルーn-ヘキサン)にて精製し、標題化合物の淡黄色晶0.52gを得た。

·分子式 ; C21H19N4O6C1

• 収率(%);84

・融点(℃);154~155

• $Ma \cdot s s : 443(M+1)$

• NMR δ (CDCl₃);

1. 29(3H. t. J=7. 2Hz). 4. 23(2H. q. J=7. 2Hz). 4. 74(2H. d. J=5. 2Hz).

4.88(2H,s), 5.96(2H,s), 6.03(1H,brt,J=5.2Hz), 6.78(1H,d,J=7.6Hz),

6.87(1H, d, J=7.6Hz, 1.6Hz), 6.93(1H, d, J=1.6Hz),

7.65(1H.dd, J=8.8Hz, 2.0Hz), 7.70(1H.d, J=2.0Hz), 7.84(1H.d, J=8.8Hz).

8.25(1H.s)

実施例151

4-(3-アミノ-4-クロロベンジル)アミノ-6-クロロキナゾリン

4-(4-クロロ-3-ニトロベンジル) アミノー6-クロロキナゾリン1.00g(2.86ミリモル)、鉄粉0.85g、酢酸10ml、エタノール50mlの混合物を数時間加熱還流する。減圧下溶媒留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル-n-ヘキサン)により精製し、標題化合物の淡黄色晶0.91gを得た。

·分子式 ; C15H12N4Cl2

・収率(%);定量的

- 融点 (℃) ; 226 ~229 (分解)

· Mass ; 319(M+H) +

- NMR δ (CDCl₃):

4.19(2H.brs), 4.73(2H.d.J=6.0Hz), 6.71(1H.dd.J=8.0Hz.2.0Hz).

6.83(1H, d, J=2.0Hz), 7.18(1H, d, J=8.0Hz), 7.64(1H, dd, J=8.8Hz.2.0Hz),

7.72(1H. brs), 7.74(1H. d. J=8.8Hz). 8.19(1H. d. J=2.0Hz), 8.60(1H. s)

実施例152

4-(4-クロロー3-ホルムアミドベンジル)アミノー6-クロロキナゾリン

実施例151で得られた4-(3-アミノ-4-クロロベンジル)アミノ-6
-クロロキナゾリン0.90g(2.82ミリモル)を蟻酸15mlに溶解させ、無水酢酸1
mlを加えて数時間室温攪拌した。減圧下溶媒留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル)により精製後、酢酸エチルより再結晶して、標題化合物の淡黄色晶0.64gを得た。

·分子式 ; C16H12N4OCl2

· 収率(%);65

・融点(℃);229~230

• Mass : $347(M+H)^+$

· NMR δ (DMS0-d₆):

4.74(2H, d, J=5.6Hz), 7.15(1H, dd, J=8.4Hz, 2.0Hz), 7.43(1H, d, J=8.4Hz),

7.72(1H, d, J=8.8Hz), 7.80(1H, dd, J=8.8Hz, 2.0Hz), 8.16(1H, d, J=2.0Hz),

8.32(1H.d.J=2.0Hz), 8.45(1H.s), 8.46(1H.s), 8.95(1H.brs),

9.83(1H, brs)

実施例153

4- (3-ホルムアミドー4-メトキシベンジル)アミノー6-クロロキナブリ

<u>ン</u>

4-(3-ニトロー4-メトキシベンジル)アミノー6-クロロキナゾリン1g、酢酸4ml、水4ml、エタノール40mlの混合物をゆるやかに加熱還流しながら鉄粉末1gを少量ずつ加え、2時間加熱還流した。反応液の不溶物を遮去し、褐色の遮液に濃塩酸を少しずつ加え黄色澄明液を得、氷冷して析出した結晶を遮取、乾燥して、4-(3-アミノー4-メトキシベンジル)アミノー6-クロロキナゾリン塩酸塩を1.1g得た。この塩酸塩をエタノールー水に溶解し、15%水酸化ナトリウム水溶液を少しずつ加えアルカリ性にし、次いで水を少しずつ加え、生じた結晶を遮取、水洗、乾燥して、4-(3-アミノー4-メトキシベンジル)アミノー6-クロロキナゾリン(アニリン体)770mgを得た。次に氷冷下無水酢酸2mlに蟻酸1mlを滴下し、その後50℃で15分間加熱し、直ちに氷冷し、その混合物に上記アニリン体200mgを結晶のまま加えた。同温で1時間、次いで室温で1時間反応し、水を加えて生じた結晶を遮取、水洗、乾燥し、標題化合物を130mg得た。

·分子式 ; C₁₇H₁₅N₄O₂Cl (342.786)

· 収率 (%);60

・融点(℃);208~209

· Mass : 343 (MH) *

• NMR δ (DMSO-d₆):

3.82(3H, s), 4.68(2H, d, J=5.7Hz), 6.98(1H, d, J=8.2Hz).

7. 09(1H, dd, J=2. 0Hz, 8. 2Hz), 7. 71(1H, d, J=9. 0Hz),

7.79(1H, dd, J=2.4Hz.9.0Hz), 8.23(1H, d, J=2.0Hz),

8.27(1H, d, J=2.4Hz), 8.47(2H, s), 8.88(1H, t, J=5.7Hz), 9.62(1H, brs)

実施例154

<u>4-(3-メタンスルホニルアミノ-4-クロロベンジル) アミノー6-クロロ</u> キナブリン

$$\begin{array}{c|c} & H \\ N-S0_2 \text{Me} \\ \hline \\ C1 \\ \hline \\ N \end{array}$$

4-(3-アミノ-4-クロロベンジル) アミノ-6-クロロキナゾリン 100 mg、ピリジン3mlの混合物にメタンスルホニルクロリド75μ1を加え、室温で 1.5 時間攪拌した。反応混合物に水20mlを少しずつ加え、生じた結晶を濾取し、水洗、乾燥し、標題化合物 109mgを得た。

·分子式 ; C16H14N4O2SC12 (397.284)

· 収率(%);88

・融点(℃):209~210

· Mass ; 397 (MH) +

• NMR δ (DMSO-d₈);

3.01(3H, s), 4.75(2H, d, J=5.7Hz), 7.23(1H, dd, J=2.2Hz, 8.2Hz),

7. 45(1H, d, J=8. 2Hz), 7. 46(1H, d, J=2. 2Hz), 7. 73(1H, d, J=9. 0Hz).

7. 81(1H, dd, J=2. 4Hz, 9. 0Hz), 8. 45(1H, d, J=2. 4Hz), 8. 47(1H, s).

8. 97(1H, brt, J=5. 7Hz), 9. 4(1H, brs)

実施例155~161

実施例151~154の方法に準じて以下の化合物を得た。

実施例155

·分子式 ; C18H20N4O4

- 収率(%);定量的

・融点(℃);アモルファス

Mass: 357(M+H)+

• NMR δ (CDCl₃):

3.68(1H.brs), 3.82(1H.brs), 3.95(3H.s), 4.02(3H.s), 4.11(3H.s),

4.68(2H, d, J=4.4Hz), 6.61(1H, brs), 6.64(1H, d, J=7.6Hz),

6.77(1H. d. J=7.6Hz). 7.01(1H.s), 8.50(1H.brs), 8.60(1H.s)

実施例156

·分子式 ; C24H28N4O8

• 収率(%);54

・融点(℃);229~230 (分解)

· Mass ; 501(M+H) +

• NMR δ (CDC1₂);

1.31(3H, t. J=7.2Hz). 1.40(3H, t. J=7.2Hz). 3.95(3H, s), 4.03(3H, s),

4.11(3H, s), 4.21(2H, q, J=7.2Hz), 4.35(2H, q, J=7.2Hz),

4.81(1H, d, J=5.2Hz), 5.80(1H.brt, J=5.2Hz), 6.74(1H.s), 6.87(1H.s),

7.13(1H. d. J=8.0Hz), 7.20(1H. d. J=8.0Hz), 8.18(1H. brs), 8.64(1H. s)

実施例 1 5 7

 $4 - ((\times) \times) \times (\times) \times ($

7, 8-トリメトキシキナゾリン

$$\begin{array}{c} H \\ \text{Me 0} \\ \text{Me 0} \\ \text{Me 0} \end{array}$$

· 分子式 ; C19H18N4O5

・収率(%);62

・融点(℃);232~233 (分解)

· Mass ; 383(M+H)*

• NMR δ (DMSO-d₆);

3.87(3H,s), 3.90(3H,s), 3.96(3H,s), 4.78(2H,d.J=5.6Hz),

7.06(1H, s), 7.07(1H, d, J=8.0Hz), 7.20(1H, d, J=8.0Hz), 7.50(1H, s),

8.35(1H, s), 8.58(1H, brt, J=5.6Hz), 11.48(1H, brs)

実施例 1 5 8

 $\frac{4-(4-t + v-3-y-2) - (4-t + v-3-y-2) - (4-t$

$$\begin{array}{c} H \\ N-S0_2 Me \\ MeO \\ MeO \end{array}$$

·分子式 ; C19H22N4O6S

・収率(%);56

・融点(℃);215~216 (分解)

• Mass : $435(M+H)^+$

• NMR δ (DMSO-d₆);

2.91(3H.s), 3.86(3H.s), 3.89(3H.s), 3.96(3H.s).

4.65(2H.d.J=5.6Hz), 6.83(1H.d.J=8.0Hz), 7.04(1H.dd,J=8.0Hz,2.0Hz).

7.22(1H.d. J=2.0Hz), 7.50(1H.s), 8.34(1H.s), 8.52(1H.brt, J=5.6Hz),

8.66(1H.brs), 9.75(1H.brs)

実施例159

4-(3-アミノ-4-クロロベンジル) アミノ-6, 7, 8-トリメトキシキナブリン

j.

·分子式 ; C18H19N4O2Cl

·収率(%);86

・融点(℃);181~182 (分解)

• Mass ; $375(M+H)^+$

· NMR δ (CDC1₃);

3.95(3H, s), 4.03(3H, s), 4.08(2H, brs), 4.13(3H, s),

4.75(2H, d, J=5.6Hz), 5.65(1H, brs), 6.67(1H, s),

6.72(1H, dd, J=8.0Hz, 2.0Hz), 6.81(1H, d, J=2.0Hz), 7.23(1H, d, J=8.0Hz),

8.65(1H, s)

実施例160

4-(4-クロロー3-ホルムアミドベンジル) アミノー6, 7, 8-トリメト

キシキナゾリン

·分子式 ; C19H19N4O4Cl

· 収率(%);68

€ or

・融点(℃);202~204 (分解)

· Mass : 403(M+H)+

- NMR δ (DMSO-d₆) ;

3.88(3H.s), 3.91(3H.s). 3.98(3H.s), 4.75(2H.d.J=5.6Hz).

7.14(1H, dd, J=8.4Hz, 2.0Hz). 7.42(2H, d, J=8.4Hz), 7.52(1H.s),

8.15(1H.d.J=2.0Hz), 8.32(1H.s), 8.35(1H.s), 8.67(1H.brs).

9,83(1H, brs)

実施例 1 6 1

4-(3-アセタミド-4-クロロベンジル)アミノー6-クロロキナゾリン

·分子式 ; C17H14N4OCl2 (361.232)

· 収率(%);77

・融点(℃):267~268

· Mass : 361 (MH)+

• NMR δ (DMSO-d₆) :

2.06(3H, s). 4.74(2H, d, J=5.7Hz). 7.17(1H, dd, J=2.0Hz, 8.2Hz).

7.42(1H.d.J=8.2Hz), 7.69(1H.brs), 7.72(1H.d.J=9.0Hz).

7.81(1H, dd, J=2.4Hz, 9.0Hz). 8.45(1H, d, J=2.4Hz), 8.46(1H, s),

8.96(1H, brt. J=5.7Hz), 9.48(1H, brs)

実施例162

4-(3, 4-ジヒドロキシベンジル) アミノー6, 7, 8-トリメトキシキナ

ゾリン 塩酸塩

4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノー6,7,8-トリメトキシキナゾリン2.00g(5.41ミリモル)のクロロホルム150ml溶液に、三塩化ホウ素の1.0M塩化メチレン溶液30mlを室温攪拌下滴下した。2日間室温攪拌した後にメタノールを加え、減圧下溶媒留去した。この操作を3回繰り返した後、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム-n-ヘキサン)により精製した。溶出液に塩酸-エタノールを加えて、減圧下溶媒留去後、エタノールを加えて結晶を濾取し、標題化合物の無色針状晶0.59gを得た。

·分子式 ; C18H19N2O6·HCl

・収率(%);28

・融点(℃):204~205 (分解)

• Mass : $358(M+H)^+$

· NMR δ (DMSO-d₆);

3. 98(3H, s), 3. 99(3H, s), 3. 99(3H, s), 4. 78(2H, d, J=5.6Hz).

6. $65 \sim 7.71(2H, m)$, 6. 79(1H, s), 7. 94(1H, s), 8. 71(1H, s),

8. 90(2H, brs), 10.54(1H, brs), 14.06(1H, brs)

実施例163

4-(3,4-ジヒドロキシベンジル)アミノ-6-クロロキナゾリン 塩酸塩

4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノ-6-クロロキナゾリン 2.00g(6.37ミリモル)のクロロホルム 150ml溶液に、三塩化ホウ素の 1.0M塩化メチレン溶液40mlを室温攪拌下滴下した。2日間室温攪拌した後にメタノールを加え、減圧下溶媒留去した。この操作を2回繰り返した後、析出晶をメタノールで洗い、エタノールより再結晶して、標題化合物の黄色晶1.53gを得た。

·分子式 ; C15H12N2O2Cl·HCl

・収率(%);71

・融点(℃);154~155 (分解)

• Mass ; 302(M+H) +

• NMR δ (DMSO-d₆);

4.74(2H, d, J=5.6Hz), 7.67(1H, dd, J=8.0Hz, 2.0Hz), 6.70(1H, d, J=8.0Hz),

6.81(1H.d.J=2.0Hz), 7.87(1H.d.J=8.8Hz), 8.02(1H.dd.J=8.8Hz, 2.0Hz),

8.76(1H.d.J=2.0Hz), 8.85(1H.s), 8.90(2H.brs), 10.42(1H.brs)

実施例164

2-(2-y)キシエトキシ) -4-(3, 4-y)チレンジオキシベンジル) アミノー6-0ロロキナゾリン

エチレングリコールモノメチルエーテル20mlと55%水素化ナトリウム70mgの混合物を 100℃に加熱し、2, 6-ジクロロー4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル)アミノキナゾリン 500mgとエチレングリコールモノメチルエーテル5ml の混合物を加え、2時間加熱還流した。反応液を水50ml中に注ぎ、酢酸エチル50mlで2回抽出した。有機層を塩化ナトリウム水溶液70mlで2回洗い、硫酸マグネシウムで乾燥し、減圧下濃縮して結晶性残渣を得た。残渣を酢酸エチルーn-ヘキサンより再沈殿させ、標題化合物を 420mg得た。

·分子式 ; C19H18N3O4Cl

・収率(%):75

・融点(℃);138~139

• Mass ; $388 (M+1)^{+}$

· NMR δ (CDCl₃) :

3.43(3H, s), 3.78~3.81(2H, m), 4.57~4.61(2H, m),

4.73(2H, d, J=5.2Hz), 5.72(1H. br), 5.96(2H, s), 6.79~6.87(3H, m),

7.52~7.58(3H, m)

実施例165~177

実施例162~164の方法に準じて以下の化合物を得た。

実施例165

2-メトキシー4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル) アミノ-6-クロロ キナゾリン

ä

WO 93/07124

· 分子式 ; C17H14N3O3Cl

・収率(%);15

・融点(℃):187~189

Mass ; 344 (M+1)+

• NMR δ (CDCl₃) :

4.03(3H,s), 4.50(2H,d,J=5.6Hz), 5.91(1H,br), 5.96(2H,s).

6.78(1H. d. J=7.6Hz), 6.81(1H. dd. J=7.6Hz. 1.6Hz). 6.82(1H. d. J=1.6Hz),

7.58~7.60(3H.m)

実施例166

<u>2-メトキシー4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノー6-シアノ</u> キナゾリン

·分子式 ; C18H14N4O3 (334)

・収率(%);23

・融点(℃);224 (分解)

· Mass ; 335 (M+1) *

• NMR δ (DMSO-d₆);

3.87(3H,s). 4.60(2H,brs). 5.95(2H,s), 6.84(2H,s), 6.95(1H,s).

7.55(1H. d. J=8.8Hz). 7.94(1H. dd, J=8.8Hz.1.6Hz). 8.83(1H. d. J=1.6Hz).

9.18(1H.br)

実施例167

2, 6, 7, 8-テトラメトキシー4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル)

-アミノキナゾリン

・分子式 ; C20H21N3O6

・収率(%);28

・融点(℃);128~129

· Mass ; 400(M+H)+

• NMR δ (CDCI₃);

3.91(3H, s), 4.04(3H, s), 4.07(3H, s), 4.14(3H, s),

4.75(2H, d, J=5.2Hz), 5.51(1H, brs), 5.97(2H, s), 6.60(1H, s),

6. 80(1H, d, J=8. 0Hz), 6. 87(1H, dd, J=8. 0Hz, 2. 0Hz), 6. 90(1H, d, J=2. 0Hz)

実施例168

2-(2-ヒドロキシエトキシ)-4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル) アミノー6-クロロキナゾリン

·分子式 ; C18H16N2O4Cl (373.5)

・収率(%):97

- 融点 (℃) ;191 ~193

• Mass : $374 (M+1)^+$

• NMR δ (DMS0-d₆);

3.65~3.69(2H, m), 4.27(2H, dd, J=8.8Hz, 5.6Hz), 4.60(2H, d, J=5.2Hz),

4.82(1H. t. J=5.6Hz), 5.95(2H.s), 6.81~6.84(2H,m), 6.92(1H,s),

7. 47(1H, d, J=8. 8Hz), 7. 65(1H, dd, J=8. 8Hz. 2. 2Hz), 8. 34(1H, d, J=2. 2Hz),

8.82(1H.br)

実施例169

2-(2-ヒドロキシエトキシ)-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノー6-シアノキナブリン

·分子式 ; C10H16N4O4 (364)

・収率(%);94

・融点(℃);227~229

· Mass : 365 (M+1) +

- NMR δ (DMSO-d₆);

3.68(2H, t, J=5.2Hz), 4.30(2H, t, J=5.2Hz), 4.44(1H, br), 5.97(2H, s).

6.82(2H,s), 6.95(1H,s), 7.54(1H,d,J=8.4Hz),

7.95(1H. dd. J=8.4Hz.1.6Hz). 8.78(1H. d. J=1.6Hz). 9.04(1H. br)

実施例170

2-(2-x++シエトキシ)-4-(3,4-xチレンジオキシベンジル)ア = 1-6-x++シキナゾリン

·分子式 ; C20H21N2O5 (383)

・収率(%);68

・融点(℃);118~119

• Mass : $384 (M+1)^+$

· NMR δ (DMSO-d₆);

3. 26(3H, s), 3. 60(2H, t, J=4.8Hz), 3. 61(3H, s), 4. 33(2H, t, J=4.8Hz),

4. 63(2H, d, J=6. 0Hz), 5. 95(2H, s), 6. 81(1H, d, J=7. 6Hz),

6.84(1H, dd, J=7.6Hz, 0.4Hz), 6.91(1H, d, J=0.4Hz),

7. 29(1H, dd, J=8. 8Hz, 2. 8Hz), 7. 40(1H, d, J=8. 8Hz), 7. 63(1H, d, J=2. 8Hz),

8.62(1H, br)

実施例171

2-(2-x++シエト+シ)-4-(ベンズイミダゾール-5-イル) メチルアミノ-6-シアノキナゾリン

·分子式 : C20H18N6O2 (374)

• 収率 (%);68

・融点(℃);267 (分解)

· Mass : 375 (M+1)*

- NMR δ (DMSO-d₆) :

3.21(3H.s), 3.60(2H.s), 4.40(2H.s), 4.82(2H.s), 7.17~7.66(4H.m),

7.94(1H.d.J=9.6Hz), 8.16(1H.s), 8.81(1H.s), 9.15(1H.br)

<u> 実施例172</u>

·分子式 ; C22H25N3O6

・収率(%);6

・融点(℃);122~123

· Mass ; 428(M+H)+

- NMR δ (CDCl₃);

1.05(3H, t, J=7.4Hz), 1.89(2H, m), 3.90(3H, s), 4.03(3H, s),

4.13(3H,s), 4.41(2H,t,J=7.0Hz), 4.76(2H,d,J=5.2Hz), 5.49(1H,brs),

5.97(2H.s), 6.60(1H,s), 6.80(1H,d,J=8.0Hz), 6.87(1H.d,J=8.0Hz),

6.90(1H.s)

実施例173

 $\frac{2-(3-ヒドロキシプロポキシ)-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル}$ アミノー6-クロロキナゾリン

·分子式 ; C19H1*N3O4Cl (387.5)

·収率(%);60

・融点(℃);118~120

• Mass ; $388 (M+1)^{+}$

· NMR δ (CDC1₃);

2.02(2H, tt, J=5.6Hz, 5.6Hz), 3.70(2H, t, J=5.6Hz), 3.95(1H.br),

4.66(2H, t, J=5.6Hz), 4.71(2H, d, J=5.2Hz), 5.95(2H, s), 6.08(1H, br),

6.77(1H, d, J=8.0Hz), 6.83(1H, d, J=8.0Hz), 6.85(1H, s),

7. 51(1H, d, J=8. 8Hz), 7. 56(1H, dd, J=8. 8Hz, 2. 0Hz), 7. 61(1H, d, J=2. 0Hz)

実施例174

2-(4-ヒドロキシプトキシ)-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル) アミノー6-クロロキナゾリン

$$\begin{array}{c|c} & & & \\ & & \\ & & & \\ & \\ & & \\ & \\ & & \\ & & \\ & \\ & & \\ & \\ & & \\ & & \\ & \\ & & \\ & & \\ & \\ & & \\ & \\ & & \\$$

·分子式 ; C20H20N3O4C1 (401.5)

• 収率(%):23

・融点(℃);121~124

• Mass ; $402 (M+1)^+$

- NMR δ (CDC1₃) :

1.47~1.73(4H, m). 3.40~3.47(2H, m). 4.20(2H, t, J=6.7Hz).

4.55(2H, d, J=5.2Hz), 5.72(2H, s), 6.56(1H, d, J=8.0Hz),

6.66(1H, dd, J=8.0Hz, 1.6Hz), 6.71(1H, d, J=1.6Hz), 7.30(2H, s),

7.88(1H.brt, J=5.2Hz), 7.99(1H.s)

実施例175

2-(4-メトキシプトキシ)-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)ア = 3 = 3 = 4

·分子式 ; C21H22N3O4Cl (415.5)

· 収率(%);26

・融点(℃);120~123

• Mass : $416 (M+1)^+$

• NMR δ (CDCl₃);

1.77(2H.tt, J=8.8Hz, 6.8Hz), 1.90(2H.tt, J=8.8Hz, 6.8Hz), 3.34(3H.s),

ž

3.44(2H. t. J=6.8Hz). 4.44(2H. t. J=6.8Hz). 4.72(2H. d. J=5.2Hz).

5.71(1H.br), 5.96(2H,s), 6.79(1H.d.J=8.0Hz),

6.84(1H.dd. J=8.0Hz, 1.8Hz), 6.87(1H.d. J=1.8Hz), 7.53~7.59(3H.m)

実施例176

2-(6-ヒドロキシヘキシルオキシ)-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル) アミノ<math>-6-クロロキナゾリン

$$C1$$
 N
 0
 0
 0
 0
 0
 0
 0

·分子式 ; C22H24N3O4C1 (429.5)

·収率(%);66

・融点(℃);144~146

• Mass : $430 (M+1)^+$

• NMR δ (CDCl₃);

1.14~1.40(6H.m), 1.58~1.64(2H.m), 3.06(1H.br), 3.38(2H.br),

4.17(2H, t, J=6.8Hz), 4.52(2H, d, J=5.6Hz), 5.73(2H, s),

6.56(1H, d, J=8.0Hz), 6.66(1H, dd, J=8.0Hz, 1.6Hz),

6.71(1H. d. J=1.6Hz), 7.30(2H.s), 7.85(1H,br), 7.96(1H.s)

実施例 1 7 7

2-ヒドロキシー4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル)アミノー6-クロロキナブリン

・分子式 ; C16H12N3O3Cl (329.5)

・融点(℃);257 (分解)

• NMR δ (DMSO-d₆);

4.668(2H.d, J=5.6Hz), 5.967(2H.s), 6.846~6.905(2H.m).

6.995(1H.s), 7.821~7.859(2H.m), 8.508(1H.s), 10.103(1H.br),

11.916(1H, s)

実施例178

2-(2, 3-9)ヒドロキシプロピル) オキシ-4-(3, 4-x+1)シベンジル) アミノ-6-9ロロキナゾリン

5-ヒドロキシー2-フェニルー1, 3-ジオキサン 300mgとジメチルホルムアミド5mlの混合物に水素化ナトリウム 100mgを加え、80℃に加熱して発泡がおさまったら、2, 6-ジクロルー4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル)アミノキナゾリン 300mgを結晶のまま加え、その後 140℃、2 時間加熱した。冷後水を加え酢酸エチルで抽出し、酢酸エチルーベンゼン系溶媒でシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより精製し、2-(2-フェニルー1, 3-ジオキサンー5-イル)オキシー4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル)アミノー6-クロロキナゾリンを 118mg得た。この化合物 100mgを常法により濃塩酸-エタノールで加水分解したところ、転移して標題化合物60mgを得た。

险

·分子式 ; C19H18ClN3O5

・収率(%);73

・融点 (℃) ;106 ~107

• Mass : $404(MH^+)$

• NMR δ (DMSO-d₆);

3. 42(2H. t. J=5. 7Hz), 3. 79(1H. sextet. J=5Hz),

4. 17(1H, dd, J=6. 6Hz, 11. 0Hz), 4. 31(1H, dd, J=4. 2Hz, 11. 0Hz),

4. 63(2H, d, J=5.7Hz), 4. 66(1H, t, J=6.0Hz), 4. 94(1H, d, J=5.3Hz),

5. 98(2H, s), 6. 85(2H, s), 6. 95(1H, s), 7. 49(1H, d, J=9.0Hz),

7. 68(1H, dd, J=2. 4Hz, 9. 0Hz), 8. 37(1H, d, J=2. 4Hz), 8. 83(1H, t, J=5. 7Hz)

実施例179

 $2-(3-\pi)$ ルボキシプロピル) オキシ-4-(3, 4-x)チレンジオキシベンジル) アミノ-6-シアノキナゾリン

オキザリルクロリド 150μ1 と塩化メチレン15mlの混合物をドライアイス-アセトン浴で冷却しておき、まずジメチルスルホキシド 250μ1 をゆっくり滴下し、次いで10分後同温で 2 - (2-ヒドロキシエチル)オキシー 4 - (3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノー 6-シアノキナゾリン 500mgのジメチルスルホキシド 1 mlに溶解した溶液を滴下し、さらに10分後同温でN,N-ジイソプロピルエチルアミン 1.4mlを滴下した。同温で10分間攪拌した後、室温に戻し、20分後にエトキシカルボニルメチレントリフェニルホスホラン600mg を結晶のまま加え、30分間反応させた。反応液に水を加え酢酸エチルで抽出し、酢酸エチルーベンゼン系溶媒でシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより精製し、2-(3-

エトキシカルボニルー 2 - プロペニル) オキシー 4 - (3, 4 - メチレンジオキシベンジル) アミノー 6 - シアノキナゾリン (cis/trans mixture)を400mg 得た。

上記化合物全量を酢酸エチル30mlに溶解し、10%パラジウムー炭素を触媒に用いて常圧接触還元し、酢酸エチルーベンゼン系溶媒でシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより精製し、2-(3-エトキシカルボニルプロピル)オキシー4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノー6-シアノキナゾリン(飽和エステル)を 250mg得た。

上記飽和エステル 250mgをエタノール50mlに溶解し、1 N水酸化ナトリウム水溶液 1.7mlを加え、室温で10時間、次いで40℃で2時間反応し、冷後、1 N塩酸水 1.7mlを加えて中和し、さらに水を加えて生じた結晶を濾取した。これをエタノール-水で再結晶し、標題化合物 200mgを得た。

·分子式 ; C21H18N4O5 (406.398)

• 収率 (%);86

- 融点(℃);>290

· Mass ; 407(MH+)

· NMR δ (DMSO):

- 1.93(2H, quintet, J=7Hz). 2.35(2H, t, J=7.3Hz), 4.32(2H, t, J=6.6Hz).
- 4.64(2H, d, J=5.7Hz), 5.98(2H, s), 6.87(2H, s), 6.97(1H, s),
- 7.56(1H, d, J=8.8Hz), 7.96(1H, dd, J=1.8Hz, 8.8Hz), 8.80(1H, d, J=1.8Hz),
- 9. 05(1H. t. J=5. 7Hz)

実施例180

2-x チルチオー4-(3, 4-x チレンジオキシベンジル) アミノー6-2 ロキナゾリン

$$C1$$
 N
 $S-Me$

2, 6-ジクロロ-4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル) アミノキナゾ リン1gにN, N-ジメチルホルムアミド20ml、ナトリウムチオメトキシド 221 mgを加え 110℃で1時間攪拌した。1N塩酸を加え中和し、室温で1時間攪拌し た後、水を加えた。析出した結晶を濾取し、標題化合物 780mgを得た。

·分子式 ; C17H14CIN3O2S

· 収率(%);76

・融点(℃);214~216

• Mass m/e : 360(M+1)

· NMR δ (CDCl₃);

2.66(3H, s), 4.85(2H, d, J=5.6Hz), 5.93(2H, s), 6.73(1H, d, J=8.0Hz),

6.89(1H, d, J=8.0Hz), 6.93(1H, s), 7.64(1H, dd, J=8.8Hz, 2.0Hz),

8. 16(1H, d, J=8.8Hz), 8. 77(1H, d, J=2.0Hz)

実施例181

2-モルホリノー4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル) アミノー6-シア / +ナゾリン

2-クロロー4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル) アミノー6-シアノキナゾリン 338mg、モルホリン 435mg及びイソプロピルアルコール20mlの混合物を3時間加熱還流した。加熱したまま水30mlを加え、沈殿物を濾取した。沈殿物を水30ml及び酢酸エチル30mlで洗滌し、標題化合物を 310mg得た。

·分子式 ; C21H1.N5O3 (389)

• 収率(%);80

・融点(℃);270~272 (分解)

· Mass ; 390 (M+1) *

• NMR δ (DMSO-d₆) :

3.57~3.61(4H, m), 3.73~3.79(4H, m), 4.57(2H, d, J=5.6Hz),

5.95(2H,s). 6.82(1H.d, J=8.0Hz), 6.85(1H.d, J=8.0Hz), 6.93(1H,s).

7.27(1H, d, J=8.8Hz), 7.74(1H, dd, J=8.8Hz.1.6Hz), 8.56(1H, d, J=1.6Hz),

8.75(1H. brt, J=5.6Hz)

実施例182~183

実施例181の方法に準じて以下の化合物を合成した。

実施例182

2-モルホリノー4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノー6-クロ ロキナゾリン

·分子式 ; C20H19N4O3Cl (398.850)

・収率(%);96

・融点(℃);208~209

· Mass ; 399 (MH) +

• NMR δ (DMSO-d₆):

3. 61(4H, t, J=5Hz), 3. 72(4H, t. J=5Hz), 4. 58(2H, d. J=5. 7Hz),

5.97(2H, s), 6.85(2H, s), 6.95(1H, s), 7.28(1H, d, J=9.0Hz),

7.51(1H, dd, J=2.4Hz, 9.0Hz), 8.18(1H, d, J=2.4Hz), 8.60(1H, t, J=5.7Hz)

実施例183

<u>2-モルホリノー4-(3-クロロー4-メトキシベンジル)アミノー6-シア</u> ノキナブリン

·分子式 ; C₂₁H₂₀N₅O₂Cl (407.5)

・収率(%);51

・融点(℃):222~223

· Mass ; 410 (M+1)+

· NMR δ (DMSO-d₆);

 $3.56\sim3.61(4H, m)$, $3.74\sim3.80(4H, m)$, 3.80(3H, s),

4.58(2H, d, J=5.2Hz), 7.27~7.32(2H, m), 7.44(1H, d, J=1.6Hz),

7. 75(1H, dd, J=8. 8Hz, 1. 6Hz), 8. 55(1H, d, J=1. 6Hz),

8.80(1H, brt, J=5.2Hz)

実施例184

 $\frac{2-(4-ヒドロキシピペリジノ)-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)}{アミノ-6-シアノキナゾリン}$

2-クロロー4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル)アミノー6-シアノキナゾリン 339mg、4-ヒドロキシピペリジン 500mg及びN, N-ジメチルホルムアミド20mlの混合物を5時間加熱還流した。反応液を水50ml中に注ぎ、酢酸エチル50mlを加え、不溶物を逮去した。逮液の有機層を硫酸マグネシウムで乾燥し、減圧下濃縮して結晶性残渣を得た。この残渣をクロロホルムで洗滌し、標題化合物を145mg 得た。

·分子式 ; C₂₂H₂₁N₅O₃ (403)

・収率(%);36

- 融点(℃);229

· Mass ; 404 (M+1)+

• NMR δ (DMSO-d₆);

1.19~1.30(2H, m), 1.64~1.77(2H, m), 3.21~3.30(2H, m),

3.63~3.75(1H.m), 4.34~4.38(2H.m), 4.55(2H.d, J=5.6Hz),

4.66(1H, d, J=4.0Hz), 5.94(2H, s), 6.80~6.86(2H, m),

6. 93(1H, d, J=0. 8Hz), 7. 24(1H, d, J=8. 4Hz), 7. 70(1H, dd, J=8. 4Hz, 1. 6Hz),

8.52(1H, d, J=1.6Hz), 8.70(1H, br)

実施例185~191

実施例184の方法に準じて以下の化合物を得た。

実施例185

2-(4-ヒドロキシピペリジノ)-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル) -アミノ-6-クロロキナブリン

·分子式 ; C21H21N4O3C1 (412.877)

・収率(%);56

・融点(℃);157~158

· Mass ; 413(MH*)

• NMR δ (DMSO-d₆);

1.2~1.3(2H.m). 1.6~1.8(2H.m). 3.1~3.2(2H,m). 3.6~3.7(1H.m).

4.3~4.4(2H, m), 4.55(2H, d, J=5.7Hz), 4.65(1H, d, J=4.4Hz),

5.96(2H, s), 6.84(2H, s), 6.95(1H, s), 7.24(1H, d, J=9.0Hz),

7.47(1H. dd, J=2.4Hz, 9.0Hz), 8.13(1H. d, J=2.4Hz), 8.53(1H, t, J=5.7Hz)

実施例186

 $\frac{2-(4-ヒドロキシピペリジノ)-4-(3-クロロ-4-メトキシベンジル}$ アミノ-6-シアノキナゾリン

·分子式 ; C22H22N5O2Cl (423.5)

·収率(%);80

・融点(℃);207~208

· Mass ; 424 (M+1)*

• NMR δ (DMSO-d₆) :

1.18~1.30(2H,m), 1.65~1.76(2H,m), 3.21~3.33(2H,m), 3.30(3H,s),

3.64~3.72(1H.m), 4.29~4.37(2H.m), 4.57(2H.d.J=5.6Hz),

4.66(1H.d.J=1.8Hz), 7.07(1H.d.J=8.4Hz), 7.24(1H.d.J=8.8Hz),

7. 29(1H. dd, J=8. 4Hz. 2. 0Hz), 7. 43(1H. d, J=2. 0Hz),

7.71(1H. dd. J=8.8Hz. 2.0Hz). 8.51(1H. d, J=2.0Hz).

8.74(1H. brt. J=1.8Hz)

実施例187

 $\frac{2-(2-$ ヒドロキシエチル) アミノ-4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル) アミノ-6, 7, 8-トリメトキシキナゾリン

·分子式 ; C21H24N4O6

・収率(%);38

・融点(℃);アモルファス

• Mass ; $429(M+H)^+$

• NMR δ (CDCl₂);

3.60(2H, m), 3.88(3H, s & 1H, m), 3.99(3H, s), 4.01(3H, s),

4.67(2H, d, J=5.6Hz), 5.32(1H, brs), 5.53(1H, brs), 5.97(2H, s),

6.55(1H, s), 6.80(1H, d, J=8.0Hz), 6.85(1H, d, J=8.0Hz), 6.89(1H, s)

実施例188

2-(2-ヒドロキシエチル)アミノ-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノ-6-クロロキナゾリン

·分子式 ; C18H17N4O3C1

・収率(%);47

・融点 (℃) ;138 ~139

· Mass m/e : 373(M+1)

• NMR δ (CDCl₃(+DMSO-d₆)) :

3.60(2H.m), 3.79(2H, t, J=4.8Hz), 4.65(2H, d, J=5.2Hz), 5.94(2H, s).

6.76(1H, d, J=8.0Hz), 6.85(1H, dd, J=8.0Hz, 2.0Hz), 6.90(1H, d, J=2.0Hz),

7.34(1H, d, J=8.8Hz), 7.44(1H, dd, J=8.8Hz, 2.4Hz), 8.02(2H, brs)

実施例189

1.

2-(N-(2-ヒドロキシエチル)-N-メチルアミノ)-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル) アミノー<math>6-クロロキナゾリン

·分子式 ; C19H19N4O3Cl

· 収率(%);48

・融点 (℃) :146 ~148

• Mass m/e; 387(M+1)

• NMR δ (CDC1₃(+DMS0-d₆)) :

3.27(3H.s). 3.82(2H.t.J=4.8Hz). 3.89(2H.t.J=4.8Hz).

4. 67(2H, d, J=5. 6Hz), 5. 95(2H, s), 6. 77(1H, d, J=8. 0Hz).

6.86(1H.dd, J=8.0Hz.1.6Hz). 6.90(1H,d,J=1.6Hz), 7.43(2H,m),

7.76(1H, brs)

実施例190

2-(2-Eドロキシメチルピロリジン-1-Aル)-4-(3,4-Xチレンジオキシベンジル) アミノ-6-クロロキナゾリン

·分子式 ; C₂₁H₂₁N₄O₃Cl (412.877)

・収率(%):70

・融点(℃);182~183

• Mass ; $413(MH^+)$

• NMR δ (DMSO-d₆);

1.8 \sim 2.0(4H, br 2 peaks), 3.4 \sim 3.7(3H, br 2 peaks),

4.1~4.2(1H, brs), 4.58(2H, d, J=5.8Hz), 5.96(2H, s),

6.84(1H, d, J=8.0Hz), 6.88(1H, dd, J=1.3Hz, 8.0Hz),

6.96(1H, d, J=1.3Hz), 7.23(1H, d, J=8.8Hz).

7. 47(1H, dd, J=2. 4Hz, 8. 8Hz), 8. 15(1H, d, J=2. 4Hz), 8. 4~8. 6(1H, brs)

実施例191

2-ビス (2-ヒドロキシエチル) アミノ-4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル) アミノ-6-クロロキナゾリン

·分子式 ; C20H21N4O4Cl (416.865)

· 収率 (%);56

・融点(℃):167~168

· Mass : $417(MH^+)$

• NMR δ (DMSO-d₆) :

 $3.5\sim3.7(8H, br\ 2\ peaks)$, 4.56(2H, d, J=5.7Hz), 5.96(2H, s),

6. 85(2H, s), 6. 93(1H, s), 7. 22(1H, d, J=9.0Hz),

7. 47(1H, dd, J=2. 4Hz. 9. 0Hz), 8. 15(1H, d. J=2. 4Hz),

8.55(1H, brt, J=5.7Hz)

実施例 1 9 2

水素化ナトリウム66mgのジメチルホルムアミド6ml懸濁液に0℃でイミダゾール 103mgを加え10分間攪拌した。室温にて2,6-ジクロロ-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノ-6-クロロキナゾリン 500mgを加え、100℃で20分間攪拌した。水を加え、析出した結晶を濾取し、水、エタノールーアセトンで順次洗浄し、標題化合物 325mgを得た。

·分子式 ; C19H14N5O2Cl

· 収率(%);59

・融点(℃);275~276 (分解)

· Mass m/e : 380(M+1)

- NMR δ (DMSO-d₆) :

4.74(2H. d. J=5.6Hz), 5.96(2H.s), 6.85(1H, d. J=8.0Hz),

6.95(1H, dd, J=8.0Hz, 1.6Hz), 7.03(1H, d, J=1.6Hz), 7.08(1H, d, J=1.2Hz),

7. 68(1H, d. J=8. 8Hz), 7. 78(1H, dd, J=8. 8Hz, 2. 4Hz), 7. 94(1H, d, J=1. 2Hz),

8.47(1H. d. J=2.4Hz), 8.58(1H, t, J=2.4Hz), 9.28(1H. t, J=5.6Hz)

実施例193~197

実施例192の方法に準じて以下の化合物を得た。

実施例193

2-(1+3) (

·分子式 ; C₂₀H₁₄N₆O₂ (370)

· 収率 (%);81

・融点(℃);>290

· Mass ; 371 (M+1)*

• NMR δ (DMSO-d₆);

4.74(2H. d. J=6.0Hz), 5.95(2H.s), 6.86(1H.d.J=8.0Hz),

6.95(1H, dd, J=8.0Hz, 1.6Hz), 7.04(1H, d, J=1.6Hz),

7.09(1H. d. J=1.6Hz), 7.73(1H. d. J=8.4Hz), 7.95(1H. d. J=1.6Hz),

8.06(1H, dd, J=8.4Hz, 1.6Hz), 8.61(1H, d, J=1.6Hz), 8.87(1H, d, J=1.6Hz),

9.47(1H, brt, J=6.0Hz)

実施例194

·分子式 ; C21H23N4O2Cl

· 収率(%);97

・融点 (℃):194~195

· Mass m/e; 399(M+1)

• NMR δ (CDCl₃) :

0.86(3H.t.J=7.2Hz), 1.29(4H.m), 1.58(2H.quintet,J=6.8Hz),

3.47(2H, q, J=6.8Hz), 4.78(2H, d, J=5.6Hz), 5.87(2H, s).

6.66(1H, d, J=8.0Hz), 6.89(1H, d, J=8.0Hz), 6.94(1H, s).

7.26(1H. d. J=8.8Hz), 7.41(1H. d. J=8.8Hz), 7.90(1H. t. J=5.6Hz).

8.55(1H.s), 9.53(1H.brs)

実施例 1 9 5

 $\frac{2-(2-r \in J \perp T + u)}{r \in J - 6, 7, 8-h \cup J + v \in J + v \in$

4

・分子式 ; C₂₁H₂₅N₅O₅

· 収率(%);87

・融点(℃);アモルファス

• Mass ; $428(M+H)^+$

• NMR δ (CDCl₃);

1.44(2H, s), 2.93(2H, t, J=6.0Hz), 3.57(2H, brs), 3.88(3H, s),

4.00(3H,s), 4.07(3H,s), 4.70(2H,d,J=4.8Hz), 5.16(1H.brs),

5.51(1H, brs), 5.96(2H, s), 6.56(1H, s), 6.80(1H, d, J=8.0Hz).

6.86(1H, d, J=8.0Hz), 6.90(1H, s)

実施例196

2 - ヒドラジノ - 4 - (3, 4 - メチレンジオキシベンジル) アミノ - 6, 7,

8-トリメトキシキナゾリン

・分子式 ; C19H21N5O5

・収率(%);12

·融点(°C);油状物質

• Mass : $400(M+H)^+$

· NMR δ (CDCl₃);

3.88(3H, s), 3.99(3H, s), 4.05(3H, s), 4.66(2H, d, J=3.6Hz).

5. 92(2H, s), 6. 75(1H, d, J=8. OHz), 6. 83(1H, d, J=8. OHz), 6. 87(1H, s).

7.04(2H.brs)

実施例197

2-($\frac{1}{2}$ $\frac{1}$ $\frac{1}{2}$ $\frac{1}{2}$ $\frac{1}{2}$ $\frac{1}{2}$ $\frac{1}{2}$ $\frac{1}{2}$ $\frac{1}{2}$

$$\begin{array}{c|c} & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & \\ & & & \\ & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & &$$

·分子式 ; C18H16N5O3C1

· 収率(%);63

・融点(℃);259~260 (分解)

· Mass m/e; 386(M+1)

• NMR δ (DMSO-d₆);

4.02(2H.d.J=4.8Hz), 4.66(2H.d.J=5.6Hz), 5.97(2H.s),

6.86(1H.d.J=8.0Hz), 6.91(1H.d.J=8.0Hz), 6.99(1H.s), 7.19(1H.s),

7.50(1H.d.J=8.8Hz), 7.61(1H.s), 7.83(1H.d.J=8.8Hz), 8.09(1H.brs),

8.49(1H.brs), 10.03(1H.brs)

実施例198

2-(3, 4-x+1) 2-(

2-クロロ-4, 6, 7, 8-テトラメトキシキナゾリン1.00g(3.51ミリモル)、ピペロニルアミン0.60g(3.97ミリモル)、炭酸ナトリウム0.60gをイソプロピルアルコール30mlに混合し、一昼夜加熱還流する。反応液を減圧下溶媒留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル-n-ヘキサン)により精製し、標題化合物の油状物質0.12gを得た。

·分子式 ; C20H21N3O6

・収率(%);9

·融点(°C):油状物質

- NMR δ (CDCl₃);

3.91(3H,s), 4.02(3H,s), 4.04(6H,s), 4.63(2H,d,J=6.0Hz),

5.30(1H, brs), 5.93(2H, s), 6.75(1H, d. J=8.0Hz).

6.86(1H, dd, J=8.0Hz, 1.6Hz), 6.92(1H, d, J=1.6Hz), 7.06(1H, s)

実施例199

2-クロロー4, 6, 7, 8-テトラメトキシキナゾリン

2,4-ジクロロー6,7,8-トリメトキシキナゾリン5.00g(17.3ミリモル)をメタノール 100mlに懸濁させ、水素化ナトリウム 1.5gを徐々に加えた後、加熱還流する。数時間後、反応液を減圧濃縮し、水を加えて析出晶を濾取し、水で洗い、風乾して、標題化合物の淡桃色晶4.80gを得た。

・収率(%):97

・融点(℃):119~120

• Mass : $285(M+1)^+$

• NMR δ (CDCl₂);

3.98(3H.s), 4.06(3H.s), 4.12(3H.s), 4.19(3H.s), 7.17(1H.s)

実施例200

$$\begin{array}{c|c} & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & \\ & & & \\ & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & &$$

2,6-ジクロロー4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノキナゾリン 2.0gを圧力容器内のエタノール性アンモニア50ml中、120℃で18時間加熱した。冷却後、減圧下反応液を濃縮し、得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーに付した。クロロホルム-メタノール(9:1)で溶出し、標題化合物を830mg得た。

·分子式 ; C16H13N4O2Cl

· 収率 (%);44

・融点(℃);285 (分解)

· Mass : 329 (M+1)+

· NMR δ (CDCI₃) :

4.67(2H.d.J=5.6Hz), 4.98(2H.br), 5.74(1H.br), 5.96(2H.s),

6.78(1H.d. J=7.6Hz). 6.83(1H.dd. J=7.6Hz.1.6Hz). 6.86(1H.d. J=1.6Hz).

7.38(1H, d, J=9.6Hz), 7.46~7.49(2H, m)

実施例201

2-アミノー4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル)アミノー6-シアノキ

ナゾリン

実施例199~200の方法に準じて標題化合物を得た。

·分子式 ; C₁₇H₁₈N₅O₂ (319)

・収率(%);60

・融点(℃);284 (分解)

· Mass ; 320 (M+1)*

· NMR δ (CDCl₃):

4. 31 (2H, d, J=5. 6Hz), 5. 25 (2H, brs), 5. 58 (2H, s), 6. 40 (1H, d, J=7. 6Hz),

6.51(1H, dd, J=7.6Hz, 1.2Hz), 6.57(1H, d, J=1.2Hz), 6.95(1H, d, J=8.4Hz),

7. 25(1H, dd, J=8. 4Hz, 1. 6Hz), 8. 00(1H, br), 8. 20(1H, d, J=1. 6Hz)

実施例202

$$\begin{array}{c|c} & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\$$

2-rミノー4-(3,4-メチレンジオキシベンジル) rミノー6-クロロキナゾリン 500mgにジメチルスルホキシド4ml、イソシアン酸メチル 260mgを加

え、50℃で3時間攪拌した。過剰のイソシアン酸メチルを減圧留去後、クロロホルム、水を加え、濾過し、その濾液をクロロホルムで2回抽出した。合わせた有機層を水で2回洗浄後、硫酸マグネシウムで乾燥し、溶媒を減圧留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ベンゼンーアセトン)で精製し、さらに再結晶(ベンゼンークロロホルムーエタノール)し、標題化合物72mgを得た。

·分子式 ; C18H16N5O3Cl

• 収率 (%):12

・融点 (℃);245~247

• Mass m/e : 386(M+1)

• NMR δ (DMSO-d₆):

2.75(3H.d., J=4.4Hz), 4.56(2H.d.J=6.0Hz), 5.95(2H.s),

6.82(1H, d, J=8.4Hz), 6.92(1H, d, J=8.4Hz), 7.11(1H, s),

7.56(1H, d, J=8.8Hz), 7.67(1H, dd, J=8.8Hz, 1.6Hz), 8.27(1H, d, J=1.6Hz),

8.90(1H, t, J=6.0Hz), 9.20(1H, s), 9.38(1H, d, J=4.4Hz)

実施例203~204

実施例202の方法に準じて以下の化合物を得た。

実施例203

2-EZ (メチルカルバモイル) アミノー4-(3, 4-X) (3) アミノー6-0 ロロキナブリン

·分子式 ; C20H19N6O4Cl

• 収率 (%);8

· 収量 (mg) ; 45

・融点(℃);243~245

• Mass m/e ; 443(M+1)

· NMR δ (DMSO-d₆);

2.71(6H. d. J=4.8Hz), 4.53(2H. d. J=6.0Hz), 5.94(2H. s),

6.80(1H, d, J=8.0Hz), 6.85(1H, d, J=8.0Hz), 6.95(1H.s),

7.66(1H, d, J=8.8Hz), 7.72(1H.dd, J=8.8Hz.2.0Hz),

8. 32(1H, dd, J=2. 0Hz), 8. 85(1H, dd, J=4. 8Hz), 9. 01(1H, t, J=6. 0Hz)

実施例204

$$\begin{array}{c|c} & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & &$$

·分子式 ; C21H22N5O3Cl

・収率(%);40

.

・融点(℃):209~210

• Mass m/e; 428(M+1)

• NMR δ (DMSO-d₆);

0.89(3H, t, J=7.2Hz), 1.33(2H, sextet, J=7.2Hz).

1.45(2H, quintet, J=7.2Hz), 3.18(2H, t, J=7.2Hz), 4.56(2H, d, J=6.0Hz),

5.95(2H.s), 6.83(1H.d.J=8.0Hz), 6.91(1H.d.J=8.0Hz), 7.09(1H.s),

7.46(1H. d. J=8.8Hz), 7.66(1H. dd. J=8.8Hz.2.0Hz), 8.27(1H. d. J=2.0Hz),

8. 90(1H, t, J=6.0Hz). 9.17(1H, s). 9.58(1H, t, J=7.2Hz)

実施例205

実施例92で得られた2,6-ジクロロ-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノキナゾリン1gにイソニペコチン酸メチル3.61g、トリエチルアミン2.32g及び2-プロバノール5mlを加え、100分間還流した。クロロホルムで2回抽出し、合わせた有機層を水で洗浄後、硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を留去後、残渣を再結晶(エタノール-水)し、標題化合物1.31gを得た。

·分子式 ; C24H25ClN4O4

· 収率 (%):97

・融点 (℃) ;118 ~119

· Mass ; 469(M+1)

• NMR δ (DMSO-d₆);

1.18(3H, t, J=7.2Hz), 1.42(2H, m), 1.82(2H, m), 2.58(1H, m),

2.98(2H, m), 4.06(2H, q, J=7.2Hz), 4.56(2H, d, J=5.6Hz), 4.62(2H, m).

5.96(2H.s), 6.82(1H.d.J=8.0Hz), 6.86(1H.dd.J=8.0Hz.1.6Hz).

6. 94(1H. d. J=1. 6Hz), 7. 26(1H. d. J=9. 2Hz), 7. 48(1H. dd. J=9. 2Hz. 2. 4Hz),

8.15(1H, d, J=2.4Hz), 8.56(1H, brt, J=5.6Hz)

実施例206

2-(4-x)キシカルボニルピペリジノ)-4-(3, 4-x)チレンジオキシベンジル)アミノ-6-0ロロキナゾリン 塩酸塩

実施例205で得られた2-(4-エトキシカルボニルピペリジノ)-4(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノ-6-クロロキナゾリンから、エタノール-塩酸-エーテルを用い、標題化合物を得た。

·分子式 : C24H25ClN4O4·HCl

・収率(%);97

・融点(℃);174~175

- NMR δ (DMSO-d₆);

1.20(3H, t, J=7.2Hz), 1.59(2H, m), 1.97(2H, m), 2.75(1H, m).

3. 31(2H, m), 4. 09(2H, q, J=7. 2Hz), 4. 53(2H, m), 4. 67(2H, d, J=5. 6Hz).

5. 98(2H.s), 6. 86(1H, d, J=8. 0Hz), 6. 90(1H, dd, J=8. 0Hz, 1. 6Hz),

7. 01(1H, d, J=1.6Hz), 7. 83(1H, dd, J=8.8Hz, 2.0Hz), 7. 91(1H, d, J=8.8Hz),

8.52(1H, d, J=2.0Hz), 10.15(1H, brs), 12.28(1H, brs)

実施例207

2-(4-エトキシカルボニルピペリジノ)-4-(3,4-メチレンジオキシ

PCT/JP92/01258

WO 93/07124

ベンジル) アミノー6-シアノキナゾリン

2-クロロー4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル) アミノー6-シアノキナゾリン1gにイソニペコチン酸エチル3.71g、トリエチルアミン2.38g及び2-プロパノール10mlを加え、1時間還流した。反応液を室温まで冷やした後、析出した結晶を遮取した。水、エーテルで順次洗浄し、標題化合物 1.126gを得た。

·分子式 ; C₂₅H₂₅N₅O₄

· 収率(%);83

・融点(℃):192~193

• Mass : 460(M+1)

· NMR δ (CDC1₃) :

1.26(3H, t, J=7.2Hz), 1.71(2H, m), 1.99(2H, m), 2.59(1H, m),

3. 12(2H, brt, J=12. 0Hz), 4. 15(2H, q, J=7. 2Hz), 4. 67(2H, d, J=5. 2Hz),

4.82(2H, dt, J=13.2Hz, 3.6Hz), 5.96(2H, s), 6.79(1H, d, J=8.0Hz),

6.85(1H, dd, J=8.0Hz, 1.6Hz), 6.88(1H, d, J=1.6Hz), 7.42(1H, brs),

7.61(1H, dd, J=8.8Hz, 1.6Hz), 7.84(1H. brs)

実施例208

2-(4-エトキシカルボニルピペリジノ)-4-(3-クロロ-4-メトキシ ベンジル)アミノ-6-シアノキナゾリン

2-クロロ-4-(3-クロロ-4-メトキシベンジル)アミノ-6-シアノキナゾリン1gにイソニペコチン酸エチル 3.5g、トリエチルアミン2.25g及び2-プロパノール30mlを加え、30分間還流した。反応液を室温まで冷やした後、析出した結晶を濾取し、水、エタノールで順次洗浄し、標題化合物1.13gを得た。

·分子式 ; C25H26N5O3Cl

· 収率 (%);85

・融点(℃);202~203

• Mass : 480(M+1)

• NMR δ (CDC1₃);

1.26(3H, t, J=7.2Hz), 1.72(2H, m), 1.99(2H, m), 2.59(1H, m).

3.13(2H, brt, J=11.2Hz), 3.90(3H, s), 4.15(2H, q, J=7.2Hz).

4. 69(2H, d, J=5. 6Hz), 4. 80(2H, m), 6. 91(1H, d, J=8. 4Hz).

7. 25(1H, dd, J=8. 4Hz, 2. 4Hz), 7. 42(1H, d, J=2. 4Hz), 7. 43(1H, brs).

7. 61(1H. dd, J=8. 8Hz, 1. 6Hz), 7. 87(1H. brs)

実施例209

³r,

2-クロロ-4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル) アミノー6-シアノキナゾリン 400mgにN-メチルー4-アミノ酪酸エチル塩酸塩 858mg、トリエチルアミン 238mg及び2-プロパノール4ml、N, N-ジメチルホルムアミド2mlを加え、1時間還流した。室温まで冷やした後、反応液を濾過し、濾液を減圧下溶媒留去した。残渣を再結晶(エタノール-水)し、標題化合物 410mgを得た。

·分子式 ; C24H25N5O4

· 収率 (%); 78

・融点(℃);152~153

• Mass : 448(M+1)

• NMR δ (CDCl₃) :

1.22(3H, t, J=6.8Hz), 1.97(2H, brs), 2.30(2H, brs), 3.24(3H, s).

3.75(2H. brs), 4.10(2H. q. J=6.8Hz), 4.68(2H. d. J=5.2Hz), 5.96(2H. s),

6.79(1H.d.J=8.0Hz). 6.84(1H.d.J=8.0Hz), 6.87(1H.s), 7.42(1H.brs),

7.60(1H, d, J=8.8Hz), 7.81(1H.brs)

実施例210~2<u>21</u>

実施例205~209の方法に準じて以下の化合物を得た。

実施例210

2-(4-x)トキシカルボニルピペリジノ)-4-(3, 4-x)チレンジオキシベンジル)アミノ-6, 7, 8-トリメトキシキナゾリン 塩酸塩

$$\begin{array}{c} \text{MeO} \\ \text{MeO} \\ \text{MeO} \\ \text{N} \\ \text{N} \\ \text{COOEt} \\ \end{array} \\ \cdot \text{HC1}$$

·分子式 ; C27H32N4O7 · HC1

・収率(%);65

・融点(℃);148~150

• Mass : 525(M+1)

• NMR δ (CDCl₃);

1.275(3H, t, J=7.2Hz). 1.76(2H, m), 2.03(2H, m), 2.63(1H, m),

3.38(2H, m), 3.99(3H, s), 4.08(3H, s), 4.12(3H, s),

4.17(2H, q, J=7.2Hz), 4.28(2H, m), 4.63(2H, d, J=6.0Hz), 5.88(2H, s),

6. 68(1H. d. J=8. OHz), 6. 92(1H. dd. J=8. OHz. 1. 6Hz), 6. 97(1H. d. J=1. 6Hz),

8.23(1H, s), 9.38(1H, brs), 11.1(1H. s)

実施例 2 1 1

2-(4-エトキシカルボニルピペリジノ)-4-(3-クロロー4-メトキシベンジル)アミノー6、7、8-トリメトキシキナゾリン 塩酸塩

·分子式 ; C27H33N4O6Cl·HCl

· 収率(%);93

・融点(℃);177~178

- Mass; 545(M+1)

·NMR δ(CDCl₃);

1.27(3H, t, J=7.2Hz), 1.80(2H, m), 2.06(2H, m), 2.67(1H, m),

3.40(2H.m), 3.82(3H.s), 3.98(3H.s), 4.07(3H.s), 4.11(3H.s),

4.17(2H. q. J=7.2Hz). 4.27(2H.m). 4.65(2H.d.J=6.0Hz).

6.84(1H, d, J=8.8Hz), 7.40(1H, d, J=2.0Hz), 7.48(1H, dd, J=8.8Hz, 2.0Hz),

8.23(1H, s), 9.26(1H, s), 11.27(1H, brs)

実施例 2 1 <u>2</u>

<u>2-(4-エトキシカルボニルピペリジノ)-4-(3-クロロ-4-メトキシ</u>ベンジル) アミノ-6-クロロキナブリン 塩酸塩

·分子式 ; C24H26N4O3Cl2·HCl

• 収率 (%);97

・融点(℃);201~204

• Mass : 489(M+1)

• NMR δ (DMSO-d₆) :

1.17(3H, t, J=7.2Hz), 1.56(2H, m), 1.93(2H, m), 2.71(1H, m),

3.30(2H.m). 3.80(3H.s). 4.06(2H.q.J=7.2Hz). 4.48(2H.m).

4. 66(2H, d, J=5. 2Hz), 7. 09(1H, d, J=8. 4Hz), 7. 34(1H, dd, J=8. 4Hz, 2. 0Hz),

7. 49(1H, d, J=2. 0Hz), 7. 83(2H, brs), 8. 48(1H, brs), 10. 8(1H, brs)

実施例213

2- (エトキシカルボニルメチル) アミノ-4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル) アミノ-6-クロロキナゾリン

·分子式 ; C20H10N4O4Cl

・収率(%);55

・融点(℃);218~219 (分解)

• Mass m/e : 415(M+1)

• NMR δ (DMSO-d₆);

1.13(3H, t, J=7.2Hz), 4.07(2H, q, J=7.2Hz), 4.18(2H, brs),

4. 63(2H, brd, J=4.0Hz), 5. 97(2H, s), 6. 85~6. 92(3H, m), 7. 53(1H, brs),

7.84(1H, brd, J=8.0Hz), 8.35(1H, brs), 8.50(2H, m)

実施例 2 1 4

2-(3-x++y)カルボニルプロピル) アミノー4-(3, 4-x+y)オンベンジル) アミノー6-0ロロキナゾリン

·分子式 ; C22H23N4O4Cl

· 収率 (%);44

・融点(℃);96~98

· Mass m/e; 443(M+1)

· NMR δ (CDCl₃) :

1.24(3H, t. J=6.8Hz), 1.96(2H, quintet, J=7.2Hz), 2.41(2H, t, J=7.2Hz),

3.54(2H, q, J=7.2Hz). 4.12(2H, q, J=6.8Hz), 4.66(2H, q, J=5.2Hz).

5.97(2H, s), 6.79(1H, d, J=8.0Hz), 6.84(1H, d, J=8.0Hz), 6.87(1H, s),

7.30(1H.d, J=8.0Hz). 7.44(1H,s). 7.47(1H,d,J=8.0Hz)

実施例 2 1 5

2-(N-(3-x)+2) 2-(N-(3-x)

·分子式 ; C23H25N4O4Cl·HCl

· 収率 (%);67

・融点(℃);182~183

• Mass ; 457(M+1)

• NMR δ (CDC1₃+DMS0-d₆);

1.23(3H, t, J=7.2Hz), 1.90(2H, brs), 2.25(2H, brs), 2.84(3H, brs),

3.56(2H, brs), 4.10(2H, q, J=7.2Hz), 4.70(2H, d, J=5.6Hz), 5.94(2H, s),

6.76(1H, d, J=7.6Hz), 6.87(2H, m), 7.54(1H, dd, J=9.2Hz, 2.0Hz),

8. 40(1H, d, J=2. 0Hz), 8. 66(1H, d, J=9. 2Hz), 9. 69(1H, brs)

実施例216

2-(5-x++)カルボニルペンチル) アミノー4-(3, 4-x+)ンジオキシベンジル) アミノー6-0ロロキナゾリン

·分子式 ; C24H27N4O4Cl

・収率(%);46

・融点(℃);109~110

• Mass m/e; 471(M+1)

• NMR δ (CDCl₃);

1.25(3H, t, J=7.2Hz), 1.43(2H, quintet, J=7.6Hz), 1.66(4H, m),

2. 31(2H, t, J=7. 6Hz), 3. 49(2H, q, J=7. 6Hz), 4. 12(2H, q, J=7. 2Hz),

4. 68(2H, d, J=5. 2Hz), 5. 97(2H, s), 6. 79(1H, d; J=8. 0Hz),

6.84(1H, d, J=8.0Hz). 6.87(1H, s), 7.43(3H, m)

実施例217

·分子式 : C23H23N4O4Cl·HCl

·収率(%);52

・融点(℃);206~208

· Mass ; 455(M+1)

- NMR δ (CDCl₃);

1.19(3H, t, J=7.2Hz). 2.17(3H, m), 2.32(1H, m), 4.12(2H, m).

4.24(2H.m). 4.62(2H.m), 4.67(1H.m). 5.93(2H.s).

6.77(1H, d, J=8.0Hz), 6.86(1H, dd, J=8.0Hz.1.6Hz), 6.89(1H, d, J=1.6Hz),

7.54(1H.d.J=8.8Hz), 8.38(1H.s), 8.64(1H.d.J=8.8Hz), 9.67(1H.brs),

13.38(1H.brs)

実施例218

・分子式 ; C22H21N5O4

・収率(%);75

・融点(℃);171~172

• Mass ; 420(M+1)

• NMR δ (DMSO-d₈);

1.12(3H.m), 3.18(3H.s), 4.03(2H.m), 4.38(2H.m), 4.51(2H.m),

5.95(2H.s), 6.84(3H.m), 7.30(1H.m), 7.76(1H.m), 8.58(1H.s),

8.79(1H.m)

実施例219

$$\begin{array}{c|c} & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ \end{array}$$

·分子式 ; C₂₅H₂₇N₅O₄ (461.522)

· 収率(%):61

・融点(℃);142~143

• Mass ; 462(M+1)

• NMR δ (DMSO-d₆) :

1.0~1.15(3H. br 2 peaks), 1.13(3H. t. J=7.1Hz).

1.65~1.9(2H. br 2 peaks), 2.15~2.35(2H. br 2 peaks), 3.58(4H. brs),

4.01(2H, q, J=7.1Hz), 4.58(2H, d, J=5.7Hz), 5.96(2H, s), 6.84(2H, s),

6.93(1H, s), 7.25(1H, brs), 7.72(1H, dd, J=1.8Hz, 8.8Hz).

8.56(1H, d, J=1.8Hz), 8.72(1H, t, J=5.7Hz),

実施例 2 2 0

·分子式 ; C24H26N5O3Cl

・収率(%);72

- 融点 (℃) : 127 ~128

· Mass : 468 (M+1)

· NMR δ (DMS0-d₆);

1.11(3H, t, J=7.2Hz), 1.74(2H, brs), 2.14(2H, brs), 3.09(3H, s),

3.62(2H.brs), 3.81(3H.s). 3.98(2H.q.J=7.2Hz). 4.61(2H.d.J=6.0Hz),

7.07(1H, d, J=8.8Hz). 7.20~7.36(2H, m). 7.42(1H, s),

7.72(1H, d, J=8.8Hz), 8.55(1H, s), 8.75(1H, t, J=6.0Hz)

実施例221

$$\begin{array}{c|c} & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & \\ & & & \\ & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & &$$

·分子式 ; C24H23N5O4·HC1

・収率(%);44

・融点(℃);231~232

• Mass : 446(M+1)

• NMR δ (CDCl₃);

1.21(3H, t, J=7.2Hz), 2.19(3H, m), 2.36(1H, m), 4.15(2H, m),

4.28(2H, m), 4.62(2H, m), 4.76(1H, m), 5.95(2H, s),

6.79(1H, d, J=8.0Hz), 6.86(1H, d, J=8.0Hz), 6.88(1H, s),

7. 80(1H, dd, J=8.8Hz, 1.6Hz), 8. 82(1H, d, J=1.6Hz), 8. 87(1H, d, J=8.8Hz),

9.85(1H, brs), 13.81(1H, s)

実施例222

2-(4-x)トキシカルボニルピペリジノ)-4-(3,4-x)チレンジオキシベンジル)アミノー6-クロロキナゾリン1gにxタノール10ml、水5ml及び水酸化ナトリウム 820mgを加え、20分間還流した。溶媒を減圧濃縮した後、1 N 塩酸を加え中和し、析出した結晶を濾取し、標題化合物 920mgを得た。

· 分子式 ; C22H21N4O4Cl

・収率(%);98

・融点 (℃);221 ~222

· Mass m/e : 441(M+1)

• NMR δ (DMSO-d₆);

1.38(2H.m). 1.80(2H.dd, J=13.2Hz, 2.4Hz). 2.48(1H.m).

2.96(2H, t, J=12.0Hz), 4.54(2H, d, J=5.6Hz).

4.56(2H, dt, J=12.0Hz, 3.2Hz), 5.94(2H,s), 6.81(1H,d,J=8.0Hz),

6.84(1H, d, J=8.0Hz), 6.93(1H, s), 7.24(1H, d, J=9.2Hz),

7. 46(1H. dd, J=9. 2Hz, 2. 0Hz), 8. 13(1H. d, J=2. 0Hz), 8. 55(1H, t, J=5. 6Hz)

実施例 2 2 3

2-(4-カルボキシピペリジノ)-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル) アミノー6-2ロロキナゾリン ナトリウム塩

実施例222で得られた2-(4-カルボキシピペリジノ)-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノ-6-クロロキナゾリン5.00g(11.3ミリモル)に1N水酸化ナトリウム水溶液12ml、水40mlを加え、加熱溶解させた後、放冷する。析出晶を吸引減取し、少量の水で洗った後、五酸化リン存在下減圧乾燥し、標題化合物4.34gを得た。

·分子式 ; C22H20ClN4O4Na

・収率(%);83

· NMR δ (DMSO-d₆) :

- 1.42(2H, m), 1.73(2H, m), 2.06(1H, m), 2.95(2H, m), 4.52(2H, m),
- 4.56(2H, d, J=5.6Hz), 5.95(2H, s), 6.81(1H, d, J=8.0Hz),
- 6.86(1H.dd, J=8.0Hz, 1, 6Hz), 6.95(1H.d, J=1.6Hz), 7.22(1H.d, J=9.2Hz),
- 7. 44(1H, dd, J=9. 2Hz, 2, 4Hz), 8. 13(1H, d, J=2. 4Hz).
- 8.58(1H, brt, J=5.6Hz)

実施例224

2- (4-カルボキシピペリジノ) - 4- (3, 4-メチレンジオキシベンジル) アミノー 6-クロロキナゾリン カリウム塩

実施例222で得られた2-(4-カルボキシピペリジノ)-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノ-6-クロロキナゾリン5.50g(12.5ミリモル)に1N水酸化カリウム水溶液12.5ml、水40mlを加え、加熱溶解させ、濾過した後、反応液を減圧下濃縮する。残渣にエタノール、エーテルを加えて析出する結晶を濾取し、エーテルで洗った後、五酸化リン存在下減圧乾燥し、標題化合物4.69gを得た。

·分子式 ; C22H20ClN4O4K

·収率(%);78

・融点(℃);230~234 (分解)

• NMR δ (DMSO-d₆) :

1.39(2H.m). 1.69(2H.m). 1.96(1H.m). 2.94(2H.m). 4.48(2H.m).

4.55(2H. d. J=5.6Hz). 5.96(2H.s). 6.81(1H.d.J=8.0Hz).

6.86(1H, dd, J=8.0Hz, 1.6Hz), 6.94(1H, d, J=1.6Hz), 7.22(1H, d, J=8.8Hz),

7. 43(1H, dd, J=8.8Hz, 2.4Hz), 8.11(1H, d, J=2.4Hz),

8.50(1H, brt, J=5.6Hz)

実施例225

 $2-(4-\pi)$ ルボキシピペリジノ) -4-(3,4-x) クロロキナゾリン 塩酸塩

実施例222で得られた2-(4-カルボキシピペリジノ)-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノ-6-クロロキナゾリン2.00g(4.54ミリモル)をテトラヒドロフラン-エタノール(25ml-25ml)に加熱溶解させ、8 M HCl エタノール溶液 1.0mlを滴下する。放冷後、析出する結晶を遮取し、テトラヒドロフランで洗い、通風乾燥して、標題化合物1.87gを得た。

·分子式 ; C22H21N4O4Cl·HCl

・収率(%);86

・融点(℃);284~286

· NMR δ (DMSO-d₆);

1.58(2H, m), 1.96(2H, m), 2.65(1H, m), 3.3(2H, m), 4.47(2H, m),

4. 67(2H, d, J=5. 6Hz), 5. 98(2H, s), 6. 87(1H, d, J=8. 0Hz),

6. 90(1H, dd, J=8. 0Hz, 1, 6Hz), 7. 00(1H, d, J=1. 6Hz), 7. 83(2H, brs),

8. 49(1H, brs), 10. 09(1H, brs), 12. 11(1H, brs), 12. 40(1H, brs)

実施例226

2-(4-カルボキシピペリジノ)-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)
アミノー6-クロロキナゾリン メタンスルホン酸塩

実施例222で得られた2-(4-カルボキシピペリジノ)-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノー6-クロロキナゾリン2.00g(4.54ミリモル)をテトラヒドロフラン-エタノール(25ml-25ml)に加熱溶解させ、メタンスルホン酸0.31ml(4.78ミリモル)を滴下する。放冷後、析出する結晶を遮取し、テトラヒドロフランで洗い、通風乾燥して、標題化合物2.21gを得た。

·分子式 ; C22H21N4O4Cl · CH4O3S

• 収率(%);91

・融点(℃):265~266

· NMR δ (DMSO-d₆):

1.59(2H, m). 1.97(2H, m). 2.32(3H, s). 2.65(1H, m). 3.3(2H, m).

4.40(2H.m). 4.68(2H.d.J=5.6Hz). 5.98(2H.s). 6.87(1H.d.J=8.0Hz).

6. 90(1H, dd, J=8. 0Hz, 1, 6Hz), 6. 98(1H, d, J=1. 6Hz), 7. 67(1H, d, J=8. 8Hz),

7.84(1H.dd.J=8.8Hz.2.0Hz). 8.42(1H.d.J=2.0Hz). 9.95(1H.brs).

11.76(1H. brs), 12.37(1H. brs)

実施例 2 2 7

2-(4-エトキシカルボニルピペリジノ)-4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル)アミノ-6-シアノキナゾリン 318mgにエタノール20ml、1N水酸化ナトリウム水溶液 2.0mlを加え、50℃で30分間攪拌した。1N塩酸で中和した後、析出した結晶を遮取し、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム-メタノール)で精製し、標題化合物 116mgを得た。

·分子式 ; C23H21N5O4

· 収率(%);39

・融点(℃);269~271

• Mass m/e : 432(M+1)

· NMR δ (DMSO-d₆);

1.40(2H, m), 1.79(2H, m), 2.41(1H, m), 3.04(1H, dt, J=11.2Hz, 1.2Hz).

4.55(2H, d, J=5.6Hz), 4.57(2H, m), 5.95(2H, s), 6.82(1H, d, J=8.0Hz),

6.84(1H, d, J=8.0Hz), 6.94(1H, s), 7.25(1H, d, J=8.8Hz),

7. 71(1H, d, J=8.8Hz), 8. 53(1H, s), 8. 72(1H, t, J=5.6Hz)

実施例228

2- (4-カルボキシピペリジノ)-4- (3-クロロ-4-メトキシベンジル) アミノー6-シアノキナゾリン

2-(4-エトキシカルボニルピペリジノ)-4-(3-クロロ-4-メトキシベンジル)アミノー6-シアノキナゾリン 1.0gにテトラヒドロフラン30ml、エタノール30ml、1N水酸化ナトリウム水溶液14mlを加え、室温で16時間攪拌した。1N塩酸で中和し、水 100mlを加え、析出した結晶を遮取した。結晶をテトラヒドロフラン-エタノール-水で再結晶し、標題化合物 860mgを得た。

·分子式 ; C23H22N5O3Cl

• 収率 (%);91

・融点(℃);277~278 (分解)

· Mass m/e : 452(M+1)

• NMR δ (DMSO-d₆) :

1.40(2H.m), 1.84(2H.m), 2.51(1H.m), 3.05(2H.dt, J=12Hz, 2.4Hz),

3.82(3H, s), 4.59(2H, d, J=5.6Hz), 4.63(2H, m), 7.08(1H, d, J=8.4Hz),

7. 28(1H, d, J=8.8Hz), 7. 32(1H, dd, J=8.4Hz, 2.0Hz), 7. 45(1H, d, J=2.0Hz),

7.74(1H. dd. J=8.8Hz. 2.0Hz), 8.54(1H. d. J=2.0Hz), 8.79(1H. t. J=5.6Hz)

実施例 2 2 9

2-(4-カルボキシピペリジノ)-4-(3-クロロ-4-メトキシベンジル) アミノー $6-シアノキナゾリン_ ナトリウム塩$

実施例 2 2 8 で得られた 2 - (4 - カルボキシピペリジノ) - 4 - (3 - クロロー4 - メトキシベンジル) アミノー 6 - シアノキナゾリン1.00g(2.21ミリモル) をテトラヒドロフランーエタノール(30ml - 40ml)に加熱溶解させ、1 N水酸化ナトリウム水溶液 2.3ml、水 100mlを加え、減圧下濃縮する。析出する結晶を濾取し、水で洗い、通風乾燥して、標題化合物0.45gを得た。

·分子式 ; C23H21N5O3ClNa

・収率(%);43

• NMR δ (DMSO-d₆);

1.45(2H, m), 1.75(2H, m), 2.12(1H, m), 3.06(2H, m), 3.81(3H, s),

4.52(2H, m), 4.58(2H, d, J=5.6Hz), 7.07(1H, d, J=8.8Hz),

7. 24(1H, d, J=8. 4Hz), 7. 32(1H, dd, J=8. 4Hz, 2. 0Hz), 7. 45(1H, d, J=2. 0Hz),

7. 69(1H, dd, J=8. 8Hz, 2, 0Hz), 8. 54(1H, d, J=2. 0Hz),

8.86(1H, brt, J=5.6Hz)

実施例230

2-[N-(3-カルボキシプロピル)-N-メチルアミノ]-4-(3, 4- メチレンジオキシベンジル) アミノ-<math>6-シアノキナゾリン

2- (N-(3-エトキシカルボニルプロピル)-N-メトキシアミノ]-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノ-6-シアノキナゾリン 389mgにエタノール20ml、1 N水酸化ナトリウム水溶液2.61mlを加え、室温で4時間、50℃で10分間攪拌した。1 N塩酸で中和し、析出した結晶を遮取した。結晶をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム-メタノール)で精製し、更にエタノールーアセトン-水で再結晶し、標題化合物 305mgを得た。

·分子式 ; C22H21N5O4

· 収率(%);84

・融点(℃);138~140

- Mass m/e : 420(M+1)

• NMR δ (CDCl₃(+DMSO-d₆));

1.96(2H.brs). 2.31(2H.brs). 3.24(3H.s). 3.76(2H.brs).

4.67(2H, d. J=5.6Hz), 5.94(2H.s), 6.77(1H, d, J=8.0Hz),

6.86(1H.d., J=8.0Hz). 6.91(1H.s). 7.58(1H.brs). 7.61(1H.d., J=8.4Hz).

8.48(2H, m)

実施例231~24_5

実施例222~230の方法に準じて以下の化合物を得た。

実施例 2.3 1

 $2 - (4 - \pi \mu \pi + \nu \pi$

ーアミノー6, 7, 8-トリメトキシキナゾリン

・分子式 : C25H28N4O7

· 収率(%);73

・融点(℃);216~217

• Mass m/e ; 297(M+1)

· NMR δ (CDCI₃);

1.80(2H, m), 2.05(2H, m), 2.65(1H, m), 3.39(2H, dt, J=10.8Hz, 2.8Hz).

3.98(3H.s), 4.07(3H.s), 4.13(3H.s), 4.26(2H.m),

4.70(2H, d, J=6.0Hz), 5.88(2H, s), 6.69(1H, d, J=7.6Hz),

6.95(1H, dd, J=7.6Hz.1.6Hz), 7.02(1H, d, J=1.6Hz), 8.38(1H, s).

9.36(1H, s), 11.24(1H, t. J=6.0Hz)

実施例232

·分子式 ; C25H29N4O6Cl

· 収率(%);90

・融点 (℃) ;197~198

• Mass m/e : 517(M+1)

• NMR δ (DMSO-d₆);

1.45(2H. brs), 1.90(2H. brs), 2.59(1H. brs), 3.22(2H. brs),

3.80(3H.s). 3.90(6H.s). 3.92(3H.s). 4.39(2H.brs).

4.65(2H, d, J=5.2Hz), 7.05(1H, d, J=8.4Hz), 7.33(1H, d, J=8.4Hz),

7.45(1H.s), 7.76(1H.brs), 10.70(1H.brs)

実施例233

·分子式 ; C23H24N4O5 (436)

·収率(%):79

・融点 (℃);263 (分解)

• Mass : $437 (M+1)^+$

• NMR δ (DMS0-d₆):

1.51~1.59(2H.m), 1.86~1.95(2H.m), 2.59~2.64(1H.m),

3.21~3.28(2H, m), 4.39~4.44(2H, m), 4.67(2H, d. J=5.6Hz).

5.78(2H, s), 6.85(1H, d, J=7.6Hz), 6.89(1H, d, J=7.6Hz),

6. 99(1H, s), 7. 42(1H, dd, J=9. 2Hz, 1. 6Hz), 7. 72(1H, d, J=9. 2Hz),

7.86(1H, d, J=1.6Hz), 10.02(1H, br), 11.89(1H, s)

実施例234

2- (4-カルボキシピペリジノ) - 4- (3-クロロ-4-メトキシベンジル) アミノー6-メトキシキナゾリン

·分子式 ; C₂₃H₂₅N₄O₄Cl (456.930)

・収率(%);81

・融点(℃):245 (分解)

• Mass : $457(MH^+)$

· NMR

1.3 \sim 1.5(2H, m), 1.79(2H, d, J=10Hz), 2.4 \sim 2.5(1H, m).

2.91(2H, t, J=11Hz), 3.81(3H, s), 4.56(2H, d, J=13Hz).

4.60(2H, d, J=5.7Hz), 7.09(1H, d, J=8.6Hz), 7.18(1H, dd, J=2.7Hz, 9.2Hz),

7. 24(1H, d, J=9. 2Hz), 7. 32(1H, dd, J=2. 2Hz, 8. 6Hz), 7. 45(1H, d, J=2. 2Hz),

7. 49(1H, d, J=2. 7Hz), 8. 42(1H, t, J=5. 7Hz). 12. 15(1H, brs)

実施例235

2-(4-カルボキシピペリジノ)-4-(3-クロロ-4-メトキシベンジル)
アミノー6-クロロキナブリン

·分子式 ; C22H22N4O3Cl2

- 収率 (%);92

・融点(℃);280~281

· Mass m/e ; 461(M+1)

• NMR δ (DMSO-d₆) :

1.59(2H, m), 1.94(2H, brd, J=11.6Hz), 2.62(1H, brs), 3.32(2H, m),

3.79(3H, s). 4.52(2H, d, J=13.6Hz). 4.64(2H, d, J=4.8Hz).

6.99(1H.d., J=8.4Hz), 7.30(1H.d., J=8.4Hz), 7.42(1H.s),

7.69(1H.d.J=8.8Hz). 8.00(1H.d.J=8.8Hz). 8.51(1H.s), 10.24(1H.s).

12.42(1H, s)

実施例236

2-(4-カルボキシピペリジノ)-4-(ベンズイミダゾール-5-イル)メ チルアミノ-6-クロロキナブリン

·分子式 ; C22H21N6O2Cl (436.903)

・収率(%);99

・融点(℃);230 (分解)

· Mass ; 437 (MH) +

• NMR δ (DMSO-d₆);

1. $3\sim1.5(2H, m)$, 1. 82(2H, d, J=10Hz), 2. $4\sim2.5(1H, m)$,

2. 98(2H, t, J=11Hz), 4. 60(2H, d, J=13Hz), 4. 77(2H, d, J=5, 7Hz),

7.2 \sim 7.3(2H, m), 7.45 \sim 7.6(3H, m), 8.16(1H, s), 8.19(1H, d, J=2.4Hz),

8. 68(1H, t, J=5. 7Hz), 12. 17(1H, brs), 12. 33(1H, brs)

実施例237

2 - (カルボキシメチル) アミノー4 - (3, 4 - メチレンジオキシベンジル) アミノー6 - クロロキナゾリン

·分子式 ; C18H15N4O4Cl

· 収率(%);64

·融点(°C);260~261 (分解)

• Mass m/e ; 387(M+1)

· NMR δ (DMSO-d₆);

4.00(2H.brs), 4.57(2H.d.J=5.6Hz), 5.93(2H.s), 6.79(1H.d.J=8.0Hz),

6.86(1H, d, J=8.0Hz), 6.95(1H, s), 7.35(1H, brs), 7.50(1H, brs),

8.30~8.50(2H,m)

実施例238

2-(3-カルボキシプロピル) アミノー4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル) アミノー6-クロロキナゾリン

·分子式 ; C20H19N4O4Cl

· 収率(%);88

・融点(℃);170~172

- Mass m/e : 415(M+1)

• NMR δ (DMSO-d₆);

1.71(2H. brs), 2.23(2H. brs), 3.27(2H. brs), 4.56(2H. d. J=5.6Hz),

5.95(2H.s). 6.82(3H.m). 6.95(1H.s). 7.20(1H.brs).

7.46(1H, dd, J=8.8Hz, 1.6Hz), 8.12(1H, d, J=1.6Hz)

実施例239

2-(5-)ルボキシベンチル) アミノー4-(3, 4-)メチレンジオキシベンジル) アミノー6-クロロキナゾリン

·分子式; C22H23N4O4Cl

· 収率(%);80

・融点(℃);190~192

• Mass m/e; 443(M+1)

• NMR δ (DMSO-d₆);

1.25(2H, brs), 1.47(4H, brs), 2.16(2H, brs), 3.31(2H, brs),

4.60(2H, brs), 5.94(2H, s), 6.84(2H, s), 6.96(1H, s), 7.33(1H, brs),

7.60(1H, brs), 8.25(1H, brs)

実施例240

・分子式 ; C21H21N4O4C1

· 収率 (%);92

・融点(℃);143~144

· Mass m/e; 429(M+1)

· NMR δ (DMSO-d₆(+CD₃OD));

1.79(2H, brs), 2.20(2H, brs), 3.21(3H, s), 3.71(2H, t, J=7.2Hz),

4.65(2H, s), 5.95(2H, s), 6.81(1H, d, J=8.0Hz), 6.86(1H, d, J=8.0Hz).

6.95(1H, s), 7.79(1H, d, J=8.8Hz), 7.85(1H, d, J=8.8Hz), 8.49(1H, s)

実施例 2 4 1

 $\frac{2-(N-n)}{(N-n)}$ アミノー $\frac{6-2}{(N-n)}$ アミノー $\frac{6-2}{(N-n)}$

·分子式 ; C20H17N5O4

• 収率(%);68

・融点(℃);268~270

· Mass m/e ; 392(M+1)

- NMR δ (DMSO-d₆) :

3.11(3H.s), 4.13(2H,brs), 4.56(2H,m), 5.94(2H,s), 6.83(2H,m),

6.93(1H, d, J=14.4Hz). 7.20(1H, m). 7.66(1H, m). 8.51(1H, s).

8.62(1H.m)

実施例 2 4 2

2-(N-x+y-N-(3-x+y)) アミノ(3-x+y) アミノ(3-x+y) アミノ(3-x+y) アミノ(3-x+y) アミノ(3-x+y) アミノ(3-x+y) アミノ(3-x+y) アミノ(3-x+y) アミノ(3-x+y) アミノ(3-x+y)

١

·分子式 ; C23H23N5O4 (433.468)

・収率(%);96

・融点(℃);186~187

• Mass ; 434(M+1)

• NMR δ (DMSO-d₆);

1.0~1.15(3H. br 2 peaks), 1.65 ~1.85(2H, br 2 peaks).

 $2.1 \sim 2.25(2H, br 2 peaks)$, 3.57(4H, brs), 4.58(2H, d, J=5.7Hz),

5. 96(2H, s), 6. 84(2H, s), 6. 93(1H, s), 7. 26(1H, d, J=8.8Hz).

7.72(1H, dd, J=1.8Hz, 8.8Hz), 8.56(1H, d, J=1.8Hz), 8.71(1H, brs)

実施例243

2 - (N - (3 - カルボキシプロピル) - N - メチルアミノ) - 4 - (3 - クロロ - 4 - メトキシベンジル) アミノ - 6 - シアノキナゾリン

·分子式 ; C22H22N5O2CI

・収率(%);88

・融点(℃);108~109

• Mass ; 440(M+1)

· NMR δ (DMSO-d₆);

1.73(2H, brs), 2.13(2H, brs), 3.11(3H, s), 3.63(2H, brs), 3.82(3H, s),

4. 61(2H. d. J=5. 6Hz), 7. 07(1H. d. J=8. 4Hz), 7. 27(1H. d. J=8. 8Hz),

7. 31(1H, d, J=8. 4Hz), 7. 43(1H, s), 7. 72(1H, s), 8. 55(1H, s).

8.74(1H. brt. J=5.6Hz), 12.02(1H. brs)

実施例 2 4 4

·分子式 ; C23H21N7O2 (427)

• 収率 (%):50

・融点(℃);>290

• Mass : $428 (M^{+}+1)$

• NMR δ (DMSO-d₆);

1.29~1.42(2H.m), 1.76~2.20(2H.m), 2.39~2.51(2H.m),

2.99~3.07(3H, m), 4.60~4.64(2H, m), 4.76(2H, d, J=5.6Hz),

7.23(1H, d, J=8.4Hz), 7.25(1H, d, J=8.8Hz), 7.51(1H, d, J=8.4Hz),

7.56(1H, s), 7.71(1H, dd, J=8.4Hz, 1.6Hz), 8.14(1H, s),

8.57(1H, d, J=1.6Hz), 8.82(1H, brt, J=5.6Hz)

実施例245

 $2-(4-\pi)$ ルボキシピペリジノ) -4-(3, 4-x+)レンジオキシベンジル) $r = 1 - 6 - \pi$ ルバモイルキナゾリン

·分子式 ; C23H23N5O5 (449)

・収率(%);6

・融点(℃);180~182 (分解)

• Mass : 450(M+1)

• NMR δ (DMSO-d₆) :

1.39(2H.m), 1.81(2H.m), 2.48(1H.m), 2.99(2H.m),

4.55(2H, d, J=5.6Hz), 4.62(2H, m), 5.93(2H, s), 6.81(1H, d, J=7.6Hz),

6.85(1H, dd, J=7.6Hz, 1.6Hz), 6.95(1H, d, J=1.6Hz), 7.20(1H, d, J=8.8Hz),

7.27(1H, br), 7.71(1H, br), 7.92(1H, dd, J=8.8Hz, 2.0Hz),

8.57(1H, d, J=2.0Hz), 8.59(1H, brt, J=5.6Hz), 12.09(1H, br)

実施例246

2-ベンジルオキシメチル-4-クロロ-6-メトキシキナゾリン

2 - ベンジルオキシメチルー 6 - メトキシキナゾリンー 4 (3 H) - オン1.50 g (5.06ミリモル) のアセトニトリル75ml 懸濁液にオキシ塩化リン30mlを加え、加熱還流する。1 時間後、反応液を減圧下溶媒留去し、得られる残渣をクロロホ

ルムに溶解させ、飽和重曹水で洗う。有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後、 濾過し、濾液を減圧下溶媒留去する。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィ ー (酢酸エチルーn ーヘキサン) により精製し、標題化合物の黄色晶1.10gを得た。

• 収率 (%);69

・融点(℃):49~50

· Mass : 315(M+1)+

• NMR δ (CDCl₃);

3.98(3H, s). 4.79(2H, s). 4.84(2H, s). 7.42(1H, d, J=2.8Hz).

7.26~7.46(5H.m), 7.57(1H.dd, J=9.2Hz, 2.8Hz), 8.01(1H, d, J=9.2Hz)

実施例247

2 - (3) + (3) + (3) + (4) +

$$\begin{array}{c|c} & & & & \\ & & & \\ \text{MeO} & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & \\ & & & \\ &$$

実施例 246で得られた 2-ベンジルオキシメチルー4-クロロー6-メトキシキナゾリン0.74g (2.4ミリモル)、ピペロニルアミン0.55g (3.6ミリモル)、炭酸ナトリウム0.50g をイソプロピルアルコール20ml に混合し、加熱還流する。6時間後反応液を減圧下溶媒留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチルーn-ヘキサン)により精製後、クロロホルム-n-ヘキサンより再結晶して、標題化合物の黄色晶1.01g を得た。

·分子式 ; C25H23N3O4

・収率(%);定量的

・融点(℃);158~159

• NMR δ (CDCl₃);

3.91(3H, s), 4.69(2H, s), 4.77(2H, s), 4.79(2H, d, J=5.6Hz),

5. 94(2H, s), 6. 77(1H, d, J=7.6Hz), 6. 90(1H, dd, J=7.6Hz, 1.6Hz),

6.94(1H, d. J=1.6Hz), 7.10(1H.brs), 7.25~7.35(5H.m),

7. $41 \sim 7$. 44(2H, m), 7. 81(1H, d, J=9. 2Hz)

実施例248~252

実施例222~230の方法に準じて以下の化合物を得た。

実施例248

2, 6-ジクロロー4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル) オキシキナゾリ

ン

$$C1$$
 N
 $C1$

·分子式 ; C16H10Cl2N2O3

· 収率(%);55

・融点(℃):141~142

· Mass m/e ; 349(M+1)

• NMR δ (CDC1₃);

5.54(2H, s), 6.01(2H, s), 6.86(1H, d, J=8.8Hz), 7.01(1H, d, J=8.8Hz).

7.02(1H, s), 7.76(1H, dd, J=8.0Hz, 2.4Hz), 7.81(1H, dd, J=8.0Hz, 0.8Hz),

8.09(1H, dd, J=2.4Hz, 0.8Hz)

実施例 2 4 9

2-(4-カルボキシピペリジノ)-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)

オキシー6-クロロキナゾリン

C1 N N COOH

·分子式 ; C22H20ClN3O5

・収率(%);84

・融点 (℃) :; 145 ~147

· Mass m/e ; 442(M+1)

• NMR δ (DMSO- d_6):

1.47(2H, m), 1.88(2H, m), 2.49(1H, m), 3.10(2H, brt, J=13.2Hz),

4.60(2H, brd. J=13.2Hz), 5.43(2H, s), 6.01(2H, s).

6. 91(1H. d. J=8. OHz), 7. 02(1H. d. J=8. OHz), 7. 11(1H. s),

7. 39(1H. d, J=8. 8Hz), 7. 61(1H. dd, J=8. 8Hz, 2. 4Hz).

7. 77(1H, d, J=2.4Hz)

実施例 2 5 0

2, 6-ジクロロー4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル)チオキナゾリン

$$c_1$$
 N
 c_1

·分子式 ; C16H10Cl2N2O2S

・収率(%);92

・融点(℃);180~182

• Mass m/e ; 365(M+1)

· NMR δ (CDCl₃);

4.55(2H, s), 5.96(2H, s), 6.77(1H, d, J=8.4Hz), 6.96(1H, s),

6.96(1H, d, J=8.4Hz), 7.77(1H, dd, J=8.8Hz, 2.0Hz),

7.82(1H. d. J=8.8Hz), 7.99(1H. d. J=2.0Hz)

実施例 2 5 1

·分子式 ; C22H20ClN3O4S

· 収率(%);98

7

・融点(℃);153~154

- Mass m/e ; 458(M+1)

• NMR δ (DMSO-d₆);

1.50(2H.m), 1.82(2H.m), 2.39(1H.brs), 3.18(2H.m), 4.48(2H.s).

4.55(2H.brs). 5.96(2H.s). 6.82(1H.d.J=8.0Hz). 6.92(1H.d.J=8.0Hz).

6.99(1H.s), 7.41(1H.brd.J=8.8Hz), 7.62(1H.brd.J=8.8Hz),

7.69(1H, brs)

実施例252

·分子式 ; C21H20ClN5Os

・収率(%);11

・融点(℃);油状物質

· Mass m/e; 458(MH+)

• NMR δ (CDCl₃) :

1.71~1.82(2H.m), 2.02~2.10(2H.m), 3.56~3.63(2H.m),

4.39~4.44(2H, m), 4.66(2H, d, J=5.2Hz), 5.18~5.22(1H, m),

•

5.61(1H, brt, J=5.2Hz), 5.96(2H, s), 6.79(1H, d, J=7.6Hz),

6.84(1H, dd, J=7.6Hz, 1.2Hz), 6.87(1H, d, J=1.2Hz),

7. 39(1H. d. J=8. 8Hz). 7. 43~7. 47(2H. m)

実施例 2 5 3

2, 6-ジクロロー4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル) アミノキノリン

a) 2, 4, 6-トリクロロキノリン

5-クロロアントラニル酸メチルエステルから出発して、ジャーナル・オブ・アメリカン・ケミカル・ソサイアティー、68巻、1285頁(1946年)と同様な方法で標題化合物を得た。

- · NMR δ (CDCl₃):
 - 7.55(1H, s), 7.74(1H, dd, J=9.0Hz, 2.2Hz), 7.98(1H, d, J=9.0Hz),
 - 8.19(1H, d. J=2.2Hz)
- b) 2, 6-9/000-4-(3, 4-1/2000) 7 = 1/20000 2 + 1/20000 1 = 1/20000 1
- a) で得られた化合物 $500 \, \text{mg}$ 、 3 、 4- メチレンジオキシベンジルアミン $350 \, \text{mg}$ 、 N 、 N- ジイソプロピルエチルアミン $1 \, \text{ml}$ 、 N- メチルー 2- ピロリドン $4 \, \text{ml}$ の混合物を $130 \, \text{C}$ の油浴中 $10 \, \text{時間反応させた}$ 。 反応液に水を加え、酢酸エチルで抽出し、酢酸エチル層は水、飽和食塩水で洗い、無水硫酸マグネシウムで乾燥し、濃縮した。 残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー ($5 \sim 20 \, \text{%}$ 酢酸エチル/ヘキサン) に付し、高極性成分として標題化合物 $430 \, \text{mg}$ を得た。
- ·分子式 ; C₁₇H₁₂Cl₂N₂O₂
- ・融点 (℃) ; 198 ~199 ℃
- Mass m/e : 347(M+1)

• NMR δ (CDCI₃);

4.39(2H. d. J=4.9Hz), 5.21(1H. t. J=4.9Hz), 6.00(2H. s), 6.47(1H. s),

6.82~6.87(3H.m), 7.58(1H.dd.J=9.0Hz.2.2Hz), 7.65(1H.d.J=2.2Hz),

7.84(1H, d, J=9.0Hz)

同時に低極性成分として 4, 6-ジクロロ-2-(3, 4-メチレンジオキシベンジル) アミノキノリン <math>190mgを得た。

• NMR δ (CDCI₃) :

4.58(2H.d.J=5.7Hz). 5.00(1H.brt,J=5.7Hz), 5.94(2H.s), 6.74(1H,s),

6.77(1H, d, J=7.9Hz), 6.84(1H, dd, J=7.9Hz, 1.6Hz), 6.88(1H, d, J=1.6Hz),

7.50(1H. dd. J=9.0Hz, 2.4Hz), 7.62(1H. d, J=9.0Hz), 7.96(1H. d, J=2.4Hz)

実施例 2 5 4

2, 6-ジクロロー4-(3-クロロー4-メトキシベンジル)アミノキノリン

実施例253の方法に準じて標題化合物を得た。

·分子式 ; C17H13Cl3N2O

· 収率(%);59

・融点(℃);204~205

- NMR δ (CDCl₃) :

3.91(3H.s), 3.40(3H.s), 4.38(2H.d, J=5.1Hz), 4.97(1H.t, J=5.1Hz).

5.93(1H.s). 6.93(1H.d.J=8.4Hz), 7.24(1H.dd.J=8.4Hz.2.2Hz).

7. 40(1H. d. J=2. 2Hz), 7. 50(1H. dd, J=8. 8Hz, 2. 2Hz), 7. 59(1H. d. J=2. 2Hz).

7. 71 (1H, d, J=8. 8Hz)

実施例255

 $\frac{2-(4-)$ ルボキシピペリジノ)-4-(3,4-)チレンジオキシベンジル) アミノー6-クロロキノリン

a) 2-(4-x++)カルボニルピペリジノ) -4-(3, 4-x++) オキシベンジル) r = 1-6-0 ロロキノリン

2, 6-ジクロロ-4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル) アミノキノリン 130mg、イソニペコチン酸エチルエステル 500μ1、N-メチル-2-ピロリドン1mlの混合物を 150℃の油浴中 3 時間加熱した。反応液を冷却後、水を加え、酢酸エチルで抽出し、酢酸エチル層は水、飽和食塩水で洗った後、無水硫酸マグネシウムで乾燥し、濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(20~50%酢酸エチル/ヘキサン)で精製し、標題化合物 150mgを得た。

• NMR δ (CDCl₃) :

- 1.26(3H, t, J=7.1Hz), 1.70~1.81(2H, m), 1.95~2.02(2H, m),
- 2.54(1H. tt, J=11.2Hz, 3.8Hz), 2.97~3.06(2H.m), 4.14(2H, q, J=7.1Hz),
- 4.32~4.39(4H, m), 4.86(1H, t, J=5.5Hz), 5.98(3H, s),
- 6.81(1H.d. J=7.7Hz), 6.84~6.89(2H.m), 7.39(1H.dd, J=9.0Hz, 2.4Hz),
- 7. 47(1H, d. J=2. 4Hz). 7. 55(1H, d. J=9. 0Hz)

ンジル) アミノー 6 - クロロキノリン

a) で得られた化合物 150mg、1 N水酸化ナトリウム水溶液 1 ml、エタノール 10mlの混合物を60℃の油浴中 2 時間加熱した。反応液を濃縮し、水を加え、さらに1 N塩酸 1 mlを加え中和し、生じた結晶を濾取し、水洗、乾燥することにより、標題化合物130mg を得た。

·分子式 ; C23H22CIN2O4

・収率(%);92

・融点(℃);235~237

· Mass m/e ; 440(M+1)

• NMR δ (DMSO-d₆) ;

1.37~1.50(2H.m), 1.77~1.86(2H.m), 2.89~3.00(2H.br.3 peak),

4.20~4.28(2H, br, 2 peak), 4.42(2H, d. J=5.7Hz), 5.96(2H, s),

5. 97(1H.s). 6. 85(1H.d.J=7.9Hz). 6. 92(1H.dd.J=7.9Hz.1.5Hz).

6.98(1H, d, J=1.5Hz), 7.42(2H, brs), 7.58(1H, brs), 8.15(1H, brs)

実施例 2 5 6

2-(4-カルボキシピペリジノ)-4-(3-クロロ-4-メトキシベンジル) アミノー6-クロロキノリン

実施例255の方法に準じて標題化合物を得た。

·分子式 ; C23H23Cl2N3O3

・融点(℃);282~283

• Mass m/e; 460(M+1)

• NMR δ (DMSO-d₆);

 $1.36\sim1.48(2H, m)$, $1.76\sim1.84(2H, m)$, $2.43\sim2.53(1H, m)$,

2.91(2H, t, J=11.2Hz), 4.26(2H, brd, J=13.2Hz), 4.44(2H, d, J=5.9Hz),

5. 97(1H, s), 7. 10(1H, d, J=8. 6Hz), 7. 36(1H, dd, J=8. 6Hz, 2. 2Hz),

7.38(2H, s), 7.50(2H, brs and d, J=2.2Hz), 8.11(1H, s)

実施例257

<u>2-メトキシー4-(3-クロロ-4-メトキシベンジル)アミノー6-クロロ</u> キノリン

2,6-ジクロロー4-(3-クロロー4-メトキシベンジル)アミノキノリン 200mg、メタノール 0.5ml、カリウム tープトキシド 200mg、1,4-ジオキサン3mlの混合物を1時間加熱還流した。反応液を冷却後、水を加え、酢酸エチルで抽出し、酢酸エチル層は飽和食塩水で洗い、無水硫酸マグネシウムで乾燥後、濃縮した。シリカゲルカラムクロマトグラフィー(10~30%酢酸エチル/ヘキサン)で精製後、酢酸エチルーヘキサンから再結晶して、標題化合物 150mgを得た。

·分子式 : C18H16Cl2N2O2

・収率(%):76

・融点(℃):170~171

- NMR δ (CDCl₃) :

3. 93(3H, s), 4. 42(2H, d, J=5. 2Hz), 5. 22(1H, t, J=5. 2Hz), 6. 46(1H, s),

6.96(1H, d, J=8.4Hz), 7.25(1H, dd, J=8.4Hz, 2.2Hz), 7.41(1H, d, J=2.2Hz),

7.59(1H. dd. J=9.0Hz. 2.2Hz), 7.66(1H. d, J=2.2Hz), 7.85(1H. d, J=9.0Hz)

実施例 2 5 8

2-(3, 4-メチレンジオキシベンジル) アミノ-4-(4-カルボキシピペ リジノ) -6-クロロキノリン

実施例 253 の b)で副生した 4 , 6-9 クロロー 2-(3 , 4- メチレン 3 オキシベンジル)アミノキノリン 140 mg を用いて実施例 255 と同様の操作を行い、標題化合物 130 mg を 得た。

·分子式 ; C23H22ClN3O4

·収率(%);99

・融点(℃);270~272

• Mass m/e: 440(M+1)

• NMR δ (DMSO-d₆) ;

1.78~1.89(2H.m). 1.96~2.04(2H.m). 2.70~2.79(2H.m).

3.26~3.36(2H, m), 4.49(2H, d, J=5.7Hz), 5.96(2H, s), 6.37(1H, s).

6.85(2H.s), 6.94(1H.s), 7.37(1H,t,J=5.7Hz),

7.41(1H, dd, J=8.8Hz, 2.4Hz), 7.46(1H, d, J=8.8Hz), 7.60(1H, d, J=2.4Hz) 実施例 2 5 9

<u>2-クロロ-4-(3-クロロ-4-メトキシベンジル) アミノー6-シアノキ</u> ノリン

a) 4-ヒドロキシキノリン-2-オン-6-カルボン酸

4-アミノベンゼン-1, 4-ジカルボン酸ジメチルエステルから出発し、ジャーナル・オブ・アメリカン・ケミカル・ソサイアティー, 68巻, 1285頁(1946年)と同様の操作で標題化合物を得た。

• NMR δ (DMSO-d₆);

5. 79(1H, s), 7. 31(1H, d, J=8. 6Hz), 8. 02(1H, dd, J=8. 6Hz, 2. 0Hz).

8.39(1H, d, J=2.0Hz). 11.51(1H, s). 11.63(1H, brs). 12.86(1H, brs)

b) 2, 4-ジクロロキノリン-6-カルボキサミド

a)で得られた化合物 9 g、オキシ塩化リン50mlの混合物を 1 時間加熱還流した。反応液を濃縮し、残渣に酢酸エチルーアセトンを加えて均一の懸濁液とし、 氷冷した濃アンモニア水の中に攪拌しながらゆっくり注いだ。30分後、析出した 結晶を濾取し、水、酢酸エチルで洗った後、乾燥して、標題化合物8.96 g を得た。

- NMR δ (DMS0-d₆) :

7.72(1H, brs), 8.06(1H, s), 8.10(1H, d, J=8.8Hz).

8.34(1H, dd, J=8.8Hz, 2.0Hz), 8.43(1H, brs), 8.73(1H, d, J=2.0Hz)

c) 2, 4-ジクロロー6-シアノキノリン

b)で得られた化合物 3 g、塩化リチウム 300mg、オキシ塩化リン30mlの混合物を 2 時間加熱還流した。反応液を濃縮し、ベンゼン 120mlを加え、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液で洗い、ベンゼン層は飽和食塩水で洗い、無水硫酸マグネシウムで乾燥し、シリカゲルベッドを通して濾過後、シリカゲルはさらにベンゼンで洗い、合わせて濃縮し、残渣を酢酸エチルーヘキサンから再結晶して、標題化合物2.15gを得た。

- NMR δ (CDC1₃);
 - 7.65(1H, s), 7.95(1H, dd, J=8.8Hz, 1.8Hz), 8.14(1H, d, J=8.8Hz).
 - 8.60(1H.d.J=1.8Hz)

·分子式 ; C18H12Cl2N3O

· 収率 (%);38

・融点(℃);254~255

• NMR δ (CDCl₃):

3.94(3H, s), 4.45(2H, d, J=4.9Hz), 5.41(1H, d, J=4.9Hz), 6.54(1H, s),

6.98(1H, d, J=8.4Hz). 7.26(1H, dd, J=8.4Hz, 2.2Hz). 7.41(1H, d, J=2.2Hz).

7.80(1H.dd, J=8.8Hz, 1.6Hz), 7.97(1H.d, J=8.8Hz), 8.08(1H.d, J=1.6Hz)

実施例260

 $\frac{2-(4-カルボキシピペリジノ)-4-(3-クロロ-4-メトキシベンジル)}{アミノ-6-シアノキノリン}$

2-クロロ-4-(3-クロロ-4-メトキシベンジル)アミノ-6-シアノキノリン 750mg、イソニペコチン酸 1.6ml、N-メチル-2-ピロリドン5mlの混合物を 130℃油浴中 3 時間加熱した。冷後、反応液に水を加え、酢酸エチルで抽出し、酢酸エチル層は水、飽和食塩水で洗った後、無水硫酸マグネシウムで乾燥し、濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(20~40%酢酸エチル/ヘキサン)に付し、次いで酢酸エチル-ヘキサンから再結晶して、標題化合物 860mgを得た。

- NMR δ (CDCl₃):
 - 1.26(3H, t, J=7.1Hz), 1.68 \sim 1.79(2H, m), 1.95 \sim 2.03(2H, m),
 - 2.58(1H, tt, J=11.0Hz, 4.0Hz), 3.03~3.12(2H, m), 3.92(3H, s).
 - 4. 15(2H, q, J=7. 1Hz), 4. 36 \sim 4. 43(4H, m), 5. 08(1H, t, J=5. 1Hz).
 - 5. 94(1H, s), 6. 95(1H, d, J=8. 4Hz), 7. 26(1H, dd, J=8. 4Hz, 2. 2Hz),
 - 7. 42(1H. d. J=2.2Hz), $7.55\sim7.61(2H. m)$. 7.88(1H. s)
- a) で得られた化合物 500mg、1 N水酸化ナトリウム水溶液 2 ml、テトラヒドロフラン20ml、エタノール25mlの混合物を50℃で2時間反応させた。1 N塩酸 2

mlを加え、約20ml程留去すると、結晶が析出してきた。この結晶を遮取し、水、 酢酸エチルで洗った後、乾燥して、標題化合物 460mgを得た。

·分子式 ; C24H23C1N3O3

• 収率(%);98

・融点(℃);274~276 (分解)

• NMR δ (DMSO-d₆);

1.35~1.47(2H,m). 1.78~1.87(2H,m). 2.47~2.56(1H,m).

2.95~3.04(2H,m), 3.81(3H,s), 4.30~4.39(2H,m), 4.46(2H,d,J=5.7Hz),

6.01(1H, s). 7.11(1H, d, J=8.6Hz). 7.37(1H, dd, J=8.6Hz, 2.2Hz).

7. 40(1H. d. J=8.8Hz), 7. 52(1H. d. J=2.2Hz), 7. 65(1H. dd. J=8.8Hz, 1.6Hz),

7. 68(1H, t, J=5.7Hz), 8.55(1H, d, J=1.6Hz), 12.20(1H, brs)

実施例 2 6 1

$$\begin{array}{c|c} & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & \\ & & & \\ & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & &$$

2, 8-ジクロロピリド [2, 3-d] ピリミジン 118mgの20mlテトラヒドロフラン溶液にトリエチルアミン66mg、ピペロニルアミン89mgを加え、室温で16時間攪拌した。水を加え、析出した結晶を滤取し、標題化合物166mg を得た。

·分子式 ; C15H11ClN4O2

· 収率(%);89

・融点(℃);200~202

- Mass m/e : 315(M+1)
- NMR δ (DMSO-d₆);
 - 4.64(1H, d, J=5.6Hz), 5.97(2H, s), 6.85(1H, d, J=8.0Hz).
 - 6.87(1H, d, J=8.0Hz), 6.96(1H, s), 7.55(1H, dd, J=8.0Hz, 4.4Hz),
 - 8.73(1H, dd, J=8.0Hz, 1.6Hz), 8.96(1H, dd, J=4.4Hz, 1.6Hz),
 - 9. 46(1H, t, J=5. 6Hz)

実施例262

2-(4-カルボキシピペリジノ)-8-(3, 4-メチレンジオキシベンジル) アミノビリド (2, 3-d) ビリミジン

a) 2-(4-x)+2) 2-(3,4-x)+2) 2+2 2-(3,4-x)+2) 2+2 2-(3,4-x)+2 2-(3,4-x)+2 2-(3,4-x)+2 2-(3,4-x)+2 2-(3,4-x)+2 2-(3,4-x)+2

2-2000-8-(3, 4-メチレンジオキシベンジル) アミノビリド (2, 3-d) ビリミジン 127mg08mlテトラヒドロフラン溶液にトリエチルアミン41

mg、イソニペコチン酸エチル190mg を加え、2時間還流する。反応液に水を加え、クロロホルムで2回抽出し、合わせた有機層を硫酸マグネシウムで乾燥し、溶媒留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル)で精製し、標題化合物 175mg(収率 100%)を得た。

b) <u>2-(4-カルボキシピペリジノ)-8-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノピリド〔2,3-d〕ピリミジン</u>

2-(4-x)トキシカルボニルピペリジノ)-8-(3,4-x)チレンジオキシベンジル)アミノピリド (2,3-d) ピリミジン 170 mgの10 ml エタノール溶液に 1 N N水酸化ナトリウム 1.56 ml を加え、室温で 6 時間攪拌した。 1 N 塩酸、水を加えて中和した後、析出した結晶を遮取し、標題化合物 121 mg を得た。

·分子式 ; C21H21N5O4

- 収率(%);76

・融点(℃):255~256

· Mass m/e; 408(M+1)

• NMR δ (DMSO-d₆);

1.39(2H.m), 1.80(2H.m), 2.51(1H.m), 3.01(2H.brt, J=11.2Hz),

4.56(2H.d.J=5.6Hz). 4.61(2H.brd.J=12.8Hz). 5.94(2H.s).

6.82(1H.d.J=8.0Hz), 6.84(1H.d.J=8.0Hz), 6.93(1H.s),

7.03(1H, dd, J=8.0Hz, 4.4Hz), 8.38(1H, dd, J=8.0Hz, 1.6Hz),

8.61(1H, dd, J=4.4Hz.1.6Hz). 8.70(1H, t, J=5.6Hz). 12.16(1H, brs)

実施例 2 6 3

 $\frac{5-2-1}{5-2-1}$ $\frac{5-2-1}{5-2-1}$ $\frac{5-2-1}{5-2-1}$ $\frac{5-2-1}{5-2-1}$ $\frac{5-2-1}{5-2-1}$

6-クロロ-2-メルカプトベンズイミダゾール8.89gをジメチルホルムアミド 150mlに溶解し、氷冷下、炭酸カリウム6.65gとヨウ化メチル6.15gを加え、同温で50分間攪拌した。水を加え、酢酸エチルで抽出した。乾燥後、減圧下濃縮し、粗6-クロロ-2-メチルチオベンズイミダゾールを得た。

上で得られた粗精製物を塩化メチレン 100mlに溶解し、80%m-CPBA 17.3 gを氷冷下加え、室温で一夜攪拌した。チオ硫酸ナトリウム7gを加え、室温で30分間攪拌し、水を加えた。有機層を分取し、乾燥後、シリカゲルカラムクロマトグラフィーに付して6-クロロ-2-メタンスルホニルベンズイミダゾール10 gを得た。

6-クロロ-2-メタンスルホニルベンズイミダゾール 2.3gをジメチルホルムアミド30mlに溶解し、氷冷下60%水素化ナトリウム 480mg、ピペロニルクロリド2.04gを加え、80℃で4時間加熱した。室温で一夜放置後、不溶物を濾去し、減圧下濃縮した。シリカゲルカラムクロマトグラフィーに付し、標題化合物を得た。

·分子式; C16H12C1N2O4S

• 収率(%);25

・融点 (℃) ;129 ~131

• Mass m/e ; 365(MH+)

·NMR δ (CDCl₃);

3.48(3H.s), 5.64(2H,s), 5.91(2H,s), 6.73~6.76(3H.m),

7.27(1H. d. J=8.8Hz), 7.31(1H. dd. J=8.8Hz, 2.0Hz).

7. 80(1H. d. J=2. 0Hz)

実施例264

6-200-2-メタンスルホニル-1-(3, 4-メチレンジオキシベンジル) ベンズイミダゾール

$$C1$$
 N
 $S0_2Me$

実施例263において、5-クロロ-2-メタンスルホニル-1-(3, 4-メチレンジオキシベンジル)ベンズイミダゾール溶出後に更に溶出することにより、標題化合物を得た。

·分子式 ; C16H13C1N2O4S

· 収率 (%);22

・融点 (℃):140~142

-Mass m/e ; 365(MH+)

· NMR δ (CDC1₃);

3.48(3H.s). 5.62(2H.s). 5.93(2H.s). 6.73~6.77(3H.m).

7. 32(1H, d, J=8. 4Hz), 7. 33(1H, d, J=1. 2Hz), 7. 74(1H, dd, J=8. 4Hz, 1. 2Hz)

実施例265

<u>5-クロロー2-メトキシー1-(3,4-メチレンジオキシベンジル)ベンズ</u> イミダゾール

$$\begin{array}{c} 0 \\ 0 \\ 0 \\ 0 \end{array}$$

5-クロロ-2-スルホニルメチル-1-(3,4-メチレンジオキシベンジル)ベンズイミダゾールと6-クロロ-2-スルホニルメチル-1-(3,4-メチレンジオキシベンジル)ベンズイミダゾールの混合物 448mgをメタノール20mlに溶解し、28%ナトリウムメトキシド10mlを加え、1.5時間加熱還流した。氷冷し、10%塩酸で中和し、酢酸エチルで抽出した。乾燥後、減圧下濃縮し、シリカゲルカラムクロマトグラフィーに付して標題化合物を得た。

·分子式 ; C16H13ClN2O2

· 収率(%):31

・融点(℃);117~118

· Mass m/e; $317(MH^+)$

• NMR δ (CDCl₃) :

4.21(3H, s), 5.01(2H, s), 5.92(2H, s), 6.65(1H, d, J=1.6Hz),

6. 68(1H, dd, J=8, OHz, 1, 6Hz), 6. 73(1H, d, J=8, OHz),

6. 96(1H, d, J=8. 4Hz), 7. 05(1H, dd, J=8. 4Hz, 2. 0Hz),

7. 51(1H, d, J=2.0Hz)

実施例 2 6 6

 $\frac{6-2-1-2-1-(3,4-1)}{4-1}$

$$C1$$
 N
 OMe

実施例265において、5-クロロ-2-メトキシ-1-(3,4-メチレンジオキシベンジル)ベンズイミダゾール溶出後に更に溶出することにより、標題化合物を得た。

·分子式 ; C16H13ClN2O3

• 収率 (%):26

・融点 (℃);133~134

· Mass m/e : 317(MH+)

• NMR δ (CDCl₃);

4.21(3H,s), 4.99(2H,s), 5.92(2H,s), 6.65(1H,d,J=1.6Hz),

6.68(1H, dd, J=8.0Hz, 1.6Hz), 6.74(1H, d, J=8.0Hz), 7.05(1H, d, J=1.6Hz).

7.10(1H, dd, J=8.8Hz.1.6Hz), 7.43(1H, d, J=8.8Hz)

実施例267~2<u>80</u>

実施例263~266の方法に準じて以下の化合物を得た。

実施例 2 6 7

1-(3,4-メチレンジオキシベンジル)ベンズイミダゾール

·分子式 ; C₁₅H₁₂N₂O₂

· 収率(%);34

・融点(℃):107~108

- Mass m/e : 253(MH+)

· NMR δ (CDCl₃);

5.23(2H.s), 5.92(2H.s), 6.63(1H.d, J=1.6Hz),

6.70(1H. dd. J=8.0Hz, 1.6Hz), 6.76(1H. d, J=8.0Hz), 7.23~7.32(3H. m),

7.80~7.83(1H.m), 7.92(1H.s)

実施例268

1-(2-プロポキシベンジル) ベンズイミダゾール

·分子式 ; C17H18N2O

・収率(%);89

・融点(℃):85~86

· Mass m/e ; 267(MH+)

• NMR δ (CDC1₃);

1.02(3H. t. J=7.4Hz), 1.78~1.86(2H.m), 3.95(2H. t. J=6.6Hz),

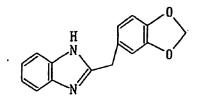
5.35(2H.s), 6.86~6.90(2H.m), 7.06~7.09(1H.m),

7.23~7.28(3H, m), 7.40~7.43(1H, m), 7.79~7.82(1H, m),

7.99(1H,s)

実施例 2 6 9

2-(3,4-メチレンジオキシベンジル)ベンズイミダゾール



· 分子式 ; C₁₅H₁₂N₂O₂

・収率(%);62

・融点(℃);143~146

· Mass m/e : 253(MH+)

- NMR δ (DMSO-d₆);

4.43(2H.s), 5.99(2H.s), 6.89~6.94(2H.m), 7.09(1H.s),

7.48~7.52(2H,m), 7.72~7.76(2H,m)

実施例270

1-(3,4-メチレンジオキシベンジル)-6-メトキシベンズイミダゾール

$$Me \ 0 \ N$$

·分子式 ; C16H14N2Os

・収率(%):70

・融点(℃);134~135

• Mass m/e; 283(M+1)*

• NMR δ (CDCl₃);

3.82(3H,s), 5.21(2H,s), 5.95(2H,s), 6.64(1H,d,J=1.8Hz).

6.71(1H. dd. J=7.6Hz.1.8Hz), 6.75(1H, d, J=2.4Hz), 6.78(1H, d, J=7.6Hz),

6. 93(1H, dd, J=8. 8Hz. 2. 4Hz), 7. 70(1H, d, J=8. 8Hz), 7. 90(1H, s)

実施例 271

1-(2-クロロ-4, 5-メチレンジオキシベンジル) - 6-メトキシベンズ イミダゾール

$$\begin{array}{c} C1 \\ \\ N \end{array}$$

·分子式 ; C16H12ClN2O2

· 収率(%);81

ንኒ

・融点 (℃) ;108 ~109

· Mass m/e : 317(M+1)*

• NMR δ (CDCl₃) :

3.84(3H,s), 5.322(2H,s), 5.97(2H,s), 6.40(1H,s), 6.80(1H,s),

6.91(1H.s). 6.95(1H.d.J=8.8Hz). 7.72(1H.d.J=8.8Hz). 7.96(1H.s)

実施例 2 7 2

·分子式 ; C₁₇H₁₆N₂O₃

•収率(%);69

・融点(℃);油状物質

• Mass m/e; 297(M+1)*

· NMR & (CDCI3);

3.04(2H. t. J=6.8Hz), 3.87(3H.s), 4.31(2H.t. J=6.8Hz),

5. 93(2H, s). 6. 43(1H, dd. J=8. 0Hz, 2. 0Hz). 6. 52(1H, d, J=2. 0Hz),

6.68(1H.d.J=8.0Hz), 6.77(1H.d.J=2.4Hz), 6.92(1H.dd,J=8.8Hz,2.4Hz),

7.57(1H, s), 7.67(1H, d, J=8.8Hz)

実施例273

6-クロロ-1-(3, 4-メチレンジオキシベンジル)ベンズイミダゾール

·分子式 ; C15H11ClN2O2

・融点 (℃);122~123

· Mass m/e ; $287(MH^+)$

• NMR δ (CDCl₂) :

5.18(2H, s), 5,94(2H, s), 6.61(1H, d, J=1.2Hz),

6. 68(1H, dd, J=8. 0Hz, 1. 2Hz), 6. 77(1H, d, J=8. 0Hz), 7. 22~7. 40(2H, m),

7.71(1H.d. J=8.8Hz), 7.90(1H.s)

実施例274

5-クロロ-1-(3, 4-メチレンジオキシベンジル)ベンズイミダゾール

$$C1$$
 N 0

·分子式 ; C15H11ClN2O2

・収率(%);83

・融点(℃):113~114

· Mass m/e : $287(MH^+)$

- NMR δ (CDCl₃);

5.20(2H.s). 5.93(2H.s), 6.60(1H.d, J=1.6Hz),

6. 67(1H, dd, J=7. 6Hz, 1. 6Hz), 7.76(1H, d, J=7. 6Hz), 7.18~7.20(2H, m),

7.78(1H, s), 7.93(1H, s)

実施例 2 7 5

6-200-(3-(3, 4-x+1))プロピル] ベンズイミダゾール

·分子式 ; C17H15ClN2O2

·収率(%);40

・融点(℃);107~109

• Mass m/e ; 315(MH+)

• NMR δ (CDCl₃) :

2.13~2.21(2H, m), 2.54(2H, t. J=7.4Hz), 4.11(2H, t. J=7.2Hz),

5.94(2H, s), 6.59(1H, dd, J=8.0Hz, 1.6Hz), 6.64(1H, d, J=1.6Hz).

6.75(1H. d. J=8.0Hz). 7.24(1H. dd. J=8.4Hz, 2.0Hz).

7.31(1H. d. J=2.0Hz), 7.71(1H. d. J=8.4Hz), 7.84(1H. s)

実施例 2 7 6

6-クロロ-2-ホルミル-1-(3, 4-メチレンジオキシベンジル)ベンズ

イミダゾール

·分子式 ; C16H11ClN2O3

・収率(%);55

・融点(℃);120~122

· Mass m/e; $315(MH^+)$

· NMR δ (CDCl₃);

5.71(2H, s), 5.93(2H, s), 6.64(1H, d, J=1.6Hz),

6.70(1H, dd, J=7.6Hz, 1.6Hz), 6.75(1H, d, J=7.6Hz),

7.36(1H, dd, J=8.8Hz, 2.0Hz), 7.46(1H, d, J=2.0Hz), 7.86(1H, d, J=8.8Hz),

10.11(1H, s)

実施例277

2-アミノー6-クロロー1-(3, 4-メチレンジオキシベンジル) ベンズイ ミダゾール

·分子式 ; C15H12ClN3O2

· 収率 (%):10

・融点(℃);223~224

• Mass m/e : $302(MH^+)$

• NMR δ (DMS0-d₆) :

5.13(2H.s), 5.95(2H.s), 6.68~6.71(3H.m), 6.77(1H.d, J=1.6Hz),

6.84(1H, d, J=7.6Hz), 6.90(1H, dd, J=8.4Hz), 7.07(1H, d, J=8.4Hz).

7. 18(1H, d. J=2. 4Hz)

実施例278

6-クロロ-2-(イミダゾール-1-イル)-1-(3, 4-メチレンジオキシベンジル)ベンズイミダゾール

·分子式 ; C18H13ClN4O2

· 収率 (%);41

・融点 (℃) :127 ~129

· Mass m/e : 353(MH+)

-NMR δ (CDCl₃) :

5.20(2H.s), 5.97(2H.s), 6.48~6.50(2H.m), 6.76(1H.d.J=7.2Hz).

7.23~7.35(4H, m). 7.72(1H, d. J=8.4Hz), 7.89(1H, s)

実施例279

2-(4-カルボキシピペリジノ)-5-クロロ-1-(3, 4-メチレンジオ キシベンジル)ベンズイミダゾール

·分子式 ; C21H20C1N3O4

· 収率 (%);84

・融点(℃);201~202

- Mass m/e: 414(MH⁺)

• NMR δ (DMSO-d₆):

1.64~1.77(2H, m), 1.84~1.90(2H.m), 2.40~2.46(1H, m),

2.92~3.00(2H, m), 3.43~3.47(2H, m), 5.15(2H, s), 5.96(2H, s),

6. 60(1H, dd, J=8. 0Hz, 1. 6Hz), 6. 72(1H, d, J=1. 6Hz), 6. 82(1H, d, J=8. 0Hz),

7. 03(1H, dd, J=8. 4Hz, 2. 0Hz), 7. 18(1H, d, J=8. 4Hz), 7. 42(1H, d, J=2. 0Hz)

実施例280

·分子式 ; C21H20ClN3O4

・融点(℃);アモルファス

· Mass m/e : 414(MH+)

• NMR δ (DMS0-d₆);

1.70~1.79(2H, m). 1.80~1.89(2H, m). 2.31~2.42(1H, m).

2.90~2.97(2H.m). 3.39~3.45(2H.m). 5.15(2H.s). 5.96(2H.s).

6.61(1H, d, J=8.0Hz), 6.73(1H, s), 6.83(1H, d, J=8.0Hz),

7.06(1H. dd. J=8.4Hz. 2.0Hz), 7.30(1H. d, J=2.0Hz), 7.38(1H. d, J=8.4Hz)

実施例<u>281~291</u>

実施例88~94の方法に準じて以下の化合物を得た。

実施例281

 $2-(4-\pi)$ ルボキシピペリジノ) -4-(3, 5-ジクロロ-4-メトキシベンジル) アミノー<math>6-シアノキナゾリン

·分子式 ; C23H21Cl2N5O3

・収率(%):98

・融点(℃);255~256 (分解)

- Mass m/e: 486(M+1)

• NMR δ (DMS0-d₆) :

1.36(2H. brm), 1.80(2H. brm), 2.52(1H.m), 3.03(2H.m), 3.78(3H.s),

PCT/JP92/01258

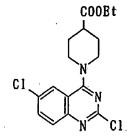
4.59(2H. d. J=6.0Hz), 4.59(2H. brm), 7.29(1H. d. J=8.8Hz), 7.50(2H. s),

7.75(1H, dd, J=8.8Hz, 1.6Hz), 8.53(1H, d, J=1.6Hz),

8. 85(1H, brt, J=6. 0Hz), 12. 18(1H, brs)

実施例282

2, 6-ジクロロ-4-(4-エトキシカルボニルピペリジノ) キナゾリン



·分子式 ; C16H17Cl2N3O2

・収率(%);100

・融点(℃);101~103

• Mass m/e ; 354(M+1)

• NMR δ (CDC1₃);

1.30(3H. t, J=7.2Hz). 1.99(2H. m). 2.14(2H. m). 2.69(1H. m).

3. 35(2H, dt, J=11. 2Hz, 2. 4Hz), 4. 20(2H, q, J=7. 2Hz),

4. 31(2H, dt, J=13. 6Hz, 3. 6Hz), 7. 67(1H, dd, J=8. 8Hz, 2. 2Hz),

7. 76(1H, d, J=8.8Hz), 7. 79(1H, d, J=2.2Hz)

実施例283

2-(N-(2-(2-ピリジル) エチル)) メチルアミノー<math>4-(3, 4-)チレンジオキシベンジル) アミノー6-クロロキナブリン 二塩酸塩

·分子式 : C24H22ClN5O2·2HCl

· 収率(%);94

・融点(℃);234~236 (分解)

· Mass m/e ; 448(M+1) +

• $\dot{N}MR$ δ (DMS0-d₆) :

3.2~3.3(5H.br), 4.12(2H,br), 4.61(2H,br), 5.97(2H.s),

6.82(1H.brd), 6.88(1H.brd), 7.00(1H.s), 7.74(2H.br),

7.86(1H.dd, J=9.2Hz.2.0Hz), 8.01(1H.br), 8.26(1H.br).

8.57(1H.d.J=2.0Hz), 8.74(1H.br), 10.16(1H.brs), 12.12(1H.brs)

実施例284

 $\frac{2-(4-(カルボキシピペリジノ)-4-(3,4-ジヒドロキシベンジル)}{アミノ-6-クロロキナゾリン}$

÷

·分子式 ; C21H21ClN4O4

・収率(%);95

・融点(℃);216~218(分解)

· Mass m/e; 429(MH⁺)

• NMR δ (DMSO-d₆) :

1.38~1.47(2H.m), 1.80~1.84(2H.m), 2.44~2.49(1H.m),

2.93~3.00(2H,m), 4.48(2H,d,J=5.6Hz), 4.57~4.61(2H,m),

 $6.60\sim6.65(2H, m)$, 6.74(1H, d, J=1.6Hz), 7.24(1H, d, J=8.8Hz),

7. 46(1H, dd, J=8. 8Hz, 2. 0Hz), 8. 15(1H, d, J=2. 0Hz), 8. 48(1H, brs),

8.675(1H, s), 8.75(1H, s), 12.14(1H, brs)

実施例 2 8 5

2, 6-ジクロロー4-(5-ヒドロキシペンチル)アミノキナゾリン

·分子式 ; C13H15Cl2N30

· 収率(%);82

・融点(℃);134~135

• Mass m/e; $300(M+1)^+$

• NMR δ (CDCl₃);

1.53(2H, m), 1.65(2H, m), 1.76(2H, m), 3.63(2H, m), 3.66(2H, m),

7. 61(1H, dd, J=8. 8Hz, 2. 4Hz), 7. 67(1H, d, J=8. 8Hz), 7. 85(1H, brs).

8. 20(1H, d, J=2. 4Hz)

実施例28.6

2-(4-カルボキシピペリジノ)-4-(5-ニトロキシペンチル) アミノー 6-クロロキナゾリン

·分子式 ; C19H24ClNsOs

• 収率(%);80

・融点 (℃) :176 ~179 (分解)

· Mass m/e; $438(MH^+)$

• NMR δ (DMSO-d₆) :

1.34~2.00(10H, m), 2.57~2.64(1H, m), 3.18~3.59(4H.m),

4.44~4.58(4H,m). 7.72~7.86(2H,m). 8.39~8.41(1H,m).

12.31(2H, brs)

実施例287

2- (カルボキシメチル) メチルアミノ-4- (3-ピリジルメチル) アミノ-6-クロロキナゾリン

・分子式 ; C₁7H₁₆ClN₅O₂

・収率(%):97

・融点(℃);222~223

• Mass m/e : 358(M+1)

• NMR δ (DMSO-d₆);

3.10(3H.s), 4.22(2H.brs), 4.63(2H.brs), 7.31(2H.m), 7.48(1H.m),

7.72(1H, m), 8.14(1H, d, J=2.4Hz), 8.43(1H, d, J=4.8Hz), 8.59(1H, m),

8.66(1H, brs)

実施例288

2-(N-(3-カルボキシプロピル)-N-メチルアミノ)-4-(3-ピリ ジルメチル) アミノー<math>6-クロロキナゾリン

·分子式 ; C19H2oC1N5O2

・収率(%);41

・融点(℃);110~112

• Mass m/e; 386(M+1)

• NMR δ (DMSO-d₆) :

1.67(2H.brs), 2.09(2H,m), 3.02(3H.s), 3.53(2H.t, J=6.8Hz),

4. 67(2H, d, J=5. 6Hz), 7. 24(2H, d, J=8. 8Hz), 7. 31(1H, dd, J=8. 0Hz, 4. 8Hz).

7. 47(1H. dd. J=8. 8Hz. 2. 0Hz), 7. 73(1H. d. J=8. 0Hz), 8. 13(1H. d. J=2. 0Hz),

8.41(1H.d. J=4.8Hz). 8.58(1H.s). 8.62(1H.brs). 12.04(1H.brs)

実施例289

2-(4-カルボキシピペリジノ)-4-(2-ピリジルメチル) アミノー<math>6-クロロキナゾリン

·分子式 ; C20H20ClN5O2

· 収率 (%):92

・融点(℃);235~237

· Mass m/e ; 398(M+1)

• NMR δ (DMS0-d₆) :

1.25~1.45(2H.m), 1.71~1.83(2H.m), 2.45~2.54(1H.m),

2.93~3.10(2H, m), 4.37~4.48(2H, m), 4.77(2H, d, J=5.5Hz),

7.25(1H.dd, J=7.7Hz, 5.0Hz), 7.37(1H.d, J=7.7Hz), 7.48(1H.brs).

7.63(1H.brs). 7.73(1H.td.J=7.7Hz.1.6Hz). 8.34(1H.brs).

8.51(1H.brd, J=5.0Hz), 12.23(1H.brs)

実施例290

2-(4-カルボキシピペリジノ)-4-(3-ピリジルメチル) アミノー<math>6-クロロキナゾリン

·分子式 ; C20H20ClN6O2

· 収率 (%);93

・融点(℃);>250

- Mass m/e ; 398(M+1)

• NMR δ (DMSO-d₆);

1.45~1.60(2H, m), 1.84~1.97(2H, m). 2.58~2.68(1H, m).

3. $25\sim3$. 45(2H, m), 4. $45\sim4$. 54(2H, m), 4. 80(2H, d, J=5. 7Hz),

7. 41 (1H, dd, J=7. 9Hz, 4. 8Hz), 7. 82 (1H, dd, J=9. 0Hz, 2. 0Hz),

7.86 \sim 7.96(2H, m), 8.50(1H, d, J=4.8Hz), 8.55(1H, d, J=1.6Hz),

8.69(1H, s)

実施例291

2-(4-カルボキシピペリジノ) -4-(4-ピリジルメチル) アミノ<math>-6-クロロキナゾリン

·分子式 ; C20H20ClN5O2

• 収率(%);89

・融点 (℃) ;167 ~168

· Mass m/e; 398(M+1)

• NMR δ (DMSO-d₆) :

1.24~1.36(2H.m), 1.68~1.77(2H.m), 2.40~2.49(1H.m).

2.86~2.96(2H, m). 4.42~4.50(2H, m). 4.66(2H, d, J=5.7Hz),

7.28(1H, d, J=9.0Hz), 7.34(2H, d, J=6.0Hz), 7.51(1H, dd, J=9.0Hz, 2.4Hz),

8.18(1H.d.J=2.4Hz). 8.47(2H.d.J=6.0Hz). 8.74(1H.t.J=5.7Hz)

実施例 2 9 2

2-(6-ヒドロキシヘキシルオキシ)-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル) アミノー6-クロロキナゾリン 860mgをピリジン15mlに溶解し、氷冷下メチルクロリド 570mgを加え、10時間攪拌した。反応液に水を加え、酢酸エチルで抽出した。乾燥後、溶媒を濃縮し、粗2-(6-トシルオキシヘキシルオキシ)-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル) アミノー6-クロロキナゾリン 1.2g を得た。

この粗生成物にヨウ化ナトリウム3g、ジメチルホルムアミド30mlを加え、60 ℃で1時間加熱した。水を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を塩化ナトリウ ム水溶液で洗い、乾燥後、濃縮した。シリカゲルカラムクロマトグラフィーで精製し、 $2-(6-3-i^2+2)-4-(3,4-3)$ マミノー6-200円 と 4500円を得た。

2-(6-ヨードへキシルオキシ)-4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル)アミノ-6-クロロキナゾリン 410mgをアセトニトリル15mlに懸濁し、硝酸銀 900mgを加え、60℃で1時間加熱した。水、酢酸エチルを加え、不溶物をセライト濾去し、有機層を分取し、乾燥後、シリカゲルカラムクロマトグラフィーに付し、標題化合物を 340mg得た。

·分子式 ; C22H23ClN406 (474.5)

· 収率 (%);95

・融点(℃):121~122

· Mass : 475 (MH⁺)

· NMR δ (CDCl₃) :

1. $42\sim1.59(4H, m)$, 1. $70\sim1.89(4H, m)$, 4. 43(4H, q, J=6.8Hz),

4. 73(2H, d, J=4. 4Hz), 5. 95(2H, s), 6. 28(1H, br), 6. 77(1H, d, J=8. 0Hz),

6.83(1H.d, J=8.0Hz), 6.85(1H.s), 7.54(1H.d.J=8.8Hz),

7.58(1H, d, J=8.8Hz), 7.66(1H, s)

実施例293

2- (3-スルホキシプロポキシ) - 4- (3, 4-メチレンジオキシベンジル) アミノ-6-クロロキナゾリン ナトリウム塩

2-(3-ヒドロキシブロボキシ)-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノー6-クロロキナゾリン1g、三酸化硫黄トリメチルアミン錯体540mgをピリジン10mlに懸濁し、室温で一夜攪拌する。酢酸エチルを加え、結晶を遮取する。結晶をメタノールに懸濁し、1N水酸化ナトリウムを加え溶解する。この溶液にエーテルを加えると結晶が析出する。これを遮取して標題化合物を400mg(32%)得た。

·分子式 ; C1.6H1.7ClN2NaO7S (489.5)

・収率(%):32

・融点(℃);190~192 (分解)

· Mass : 490 (MH+)

• NMR δ (DMSO-d₆);

1.90~1.95(2H.m). 3.82(2H.t.J=6.4Hz). 4.28(2H.t.J=6.8Hz).

4.61(2H.d, J=5.6Hz), 5.95(2H,s), 6.84(2H,s), 6.98(1H,s),

7.50(1H, d, J=8.8Hz), 7.64(1H, dd, J=8.8Hz, 2.4Hz), 8.84(1H, d, J=2.4Hz),

8. 79(1H, t, J=1. 6Hz)

実施例 2 9 4

2-(4-エトキシカルボニルビベリジノ)カルボニル-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノー6-クロロキナゾリン 塩酸塩

2-カルボキシー4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)アミノー6-ク

ロロキナゾリン0.78g(2.2ミリモル)、イソニペコチン酸エチル0.50g(3.2ミリモル)のジメチルホルムアミド7μ1溶液に、氷冷攪拌下、シアノリン酸ジエチル0.50ml(3.3ミリモル)のジメチルホルムアミド3ml溶液、トリエチルアミン0.50ml(3.6ミリモル)を順次滴下し、30分間氷冷攪拌した後、室温にて3時間攪拌した。反応液に水を注ぎ、酢酸エチルで抽出し、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。濾過後、減圧下溶媒を留去し、塩酸-エタノール-エーテルより結晶化させ、標題化合物0.96gを得た。

·分子式 ; C₂₅H₂₅ClN₄O₅·HCl

· 収率(%);82

・融点 (℃) ; 205 ~206 (分解)

• Mass m/e ; $497(M+1)^+$

• NMR δ (DMSO-d₆) ;

1.18(3H, t, J=7.2Hz), 1.51(2H, m), 1.70(1H, m), 1.95(1H, m), 2.66(1H, m),

3.02(1H.m), 3.11(1H.m), 3.62(1H.m), 4.08(2H.q, J=7.2Hz), 4.31(1H.m),

4.71(1H. dd, J=14.9Hz, 6.0Hz). 4.78(1H. dd, J=14.9Hz, 6.0Hz).

5.97(2H.s), 6.84(1H.d.J=8.0Hz), 6.87(1H.dd.J=8.0Hz, 1.2Hz),

6.97(1H, d, J=1.2Hz), 7.82(1H, d, J=9.2Hz), 7.97(1H, dd, J=9.2Hz, 2.0Hz),

8.67(1H, d. J=2.0Hz). 10.13(1H.brs)

実施例295

2-(N-(2-スルホエチル) カルバモイル) <math>-4-(3, 4-メチレンジオ キシベンジル) アミノー6-クロロキナゾリン 塩酸塩

2ーカルボキシー4ー(3,4ーメチレンジオキシベンジル)アミノー6ークロロキナゾリン0.50g(1.4ミリモル)、タウリンナトリウム塩0.28g(1.9ミリモル)のジメチルホルムアミド15ml溶液に、氷冷攪拌下、シアノリン酸ジエチル0.60ml(3.8ミリモル)、トリエチルアミシ0.90ml(6.4ミリモル)を順次滴下し、数日間室温攪拌した。反応液に1N塩酸10mlを加え、水を加え、析出晶を遮取し、水で洗った後、風乾し、標題化合物0.61gを得た。

·分子式 ; C1.H1.7ClN40eS·HCl

• 収率 (%);93

· NMR δ (DMSO-d₆):

2.76(2H. t, J=6.4Hz), 3.67(2H, q, J=6.4Hz), 5.01(2H, d, J=5.6Hz),

5. 99(2H, s), 6. 88(1H, d, J=7. 6Hz). 7. 05(1H, dd, J=7. 6Hz, 1. 6Hz),

7.11(1H, d, J=1.6Hz). 8.09(1H, dd, J=8.8Hz, 2.0Hz).

8.13(1H. d. J=8.8Hz), 8.68(1H. d. J=2.0Hz), 9.97(1H. t. J=5.6Hz),

10.55(1H. brs)

実施例296

2-(4-)スーカルボキシシクロヘキシル)-4-(3,4-)メチレンジオキシベンジル) アミノー6-クロロキナゾリン

a) 2-(4-x++)カルボニルシクロヘキシルカルボニル) アミノー 5-クロロベンツアミド

2-アミノー5-クロロベンツアミド 塩酸塩1.23g、N, N-ジイソプロピ

ルエチルアミン 3 ml、テトラヒドロフラン 100mlの混合物に、室温で、4-エトキシカルボニルシクロヘキサンカルボニルクロリド 1.5gを加え、室温で一晩反応させた。水を加え、酢酸エチルで抽出し、水、飽和食塩水で洗った後、硫酸マグネシウムで乾燥し、濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(30~35%酢酸エチル/ヘキサン)に付し、標題化合物 1.5gを得た。(シス、トランスの混合物)

- b) 2-(4-x++)+)+(x-2)+
- a)で得た化合物 1.3gをエタノール20mlに懸濁し、そこへ室温でカリウム tープトキシド 320mgを3回に分けて加え、室温で一晩反応させた。反応液を一部濃縮し、水を加え、次いで1N塩酸 3.5mlを加え、析出した結晶を遮取し、水洗後、五酸化リン上で真空乾燥し、標題化合物1.16gを得た。(シス、トランスの混合物)
- c) 2-(4-)x-x++) 2-(4-)x-x++) 2-(4-)x-x++) 2-(4-)x-x++) 2-(4-)x-x++) 2-(4-)x-x++) 2-(4-)x-x++) 2-(4-)x-x++) 2-(4-)x-x++) 2-(4-)x-x++)
- b)で得た化合物 1.0gにオキシ塩化リン20mlを加え、2時間加熱還流した。 反応液を濃縮し、残渣にクロロホルム50mlを加えて溶解し、氷冷した飽和炭酸水 素ナトリウム水溶液に注ぎ、クロロホルム層を取り、水層をクロロホルム30mlで 抽出し、合わせたクロロホルム層は飽和食塩水で洗い、硫酸マグネシウムで乾燥 後、シリカゲルベッドを通して濾過した。シリカゲルは10%酢酸エチル/ヘキサンで洗い、濾液を合わせて濃縮し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (5%酢酸エチル/ヘキサン)に付し、標題化合物 145mgを得た。
- NMR δ (CDC1₂) :
 - 1.28(3H, t, J=7.2Hz), 1.69~1.78(2H, m), 1.92~2.02(2H, m),
 - 2.05~2.21(4H, m). 2.61~2.68(1H, m). 3.05~3.13(1H, m).

4.17(2H, q. J=7.2Hz), 7.83(1H, dd, J=9.2Hz, 2.4Hz), 7.94(1H, d, J=9.2Hz),

8. 19(1H. d. J=2. 4Hz)

同時により極性の高い成分として2-(4-トランス-エトキシカルボニルシクロヘキシル)-4, 6-ジクロロキナゾリン <math>470mgを得た。

· NMR δ (CDCl₃);

- 1.28(3H. t. J=7.2Hz). 1.57~1.69(2H.m). 1.71~1.84(2H.m),
- 2.13~2.24(4H.m), 1.41(1H.tt, J=12.2Hz, 3.5Hz),
- 2. 99(1H, tt. J=12. 2Hz. 3. 5Hz), 4. 15(2H, q, J=7. 2Hz),
- 7.84(1H, dd. J=9.2Hz, 2.4Hz), 7.94(1H, d, J=9.2Hz), 8.20(1H, d, J=2.4Hz)
- d) 2-(4-)スーエトキシカルボニルシクロヘキシル) -4-(3, 4-) メチレンジオキシベンジル) アミノー6-クロロキナゾリン
- c)で得た化合物 145mg、3,4-メチレンジオキシベンジルアミン80mg、トリエチルアミン20μ1、イソプロピルアルコール5mlの混合物を80℃で3時間反応させ、反応液を濃縮し、酢酸エチルー水で抽出した。酢酸エチル層は、水、飽和食塩水で洗い、無水硫酸マグネシウムで乾燥し、濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(15%酢酸エチル/ヘキサン)に付し、標題化合物190mg を得た。
- NMR δ (CDCl₃);
 - 1.25(3H. t. J=7.2Hz). 1.66~1.75(2H.m). 1.84~1.72(2H.m).
 - 2.05~2.23(4H.m). 2.60~2.66(1H.m). 2.85~2.93(1H.m).
 - 4.15(2H, q, J=7.2Hz), 4.74(2H, d, J=5.6Hz), 5.72(1H, t, J=5.6Hz),
 - 5.96(2H.s). 6.79(1H.d.J=8.0Hz). 6.85~6.90(2H.m), 7.58~7.62(2H.m),
 - 7.74(1H, d, J=9.6Hz)
- e) 2-(4-)スーカルボキシシクロヘキシル)-4-(3, 4-)チレンジオキシベンジル) アミノー6-クロロキナブリン

d)で得られた化合物にエタノール25ml、1N水酸化ナトリウム水溶液2mlを加え、60℃で8時間、さらに加熱還流で3時間反応させた。反応液を室温まで冷却し、1N塩酸水溶液2mlを加え、部分濃縮した。析出した結晶を遮取した後、水、ジエチルエーテルで洗い、五酸化リン上で真空乾燥し、標題化合物 138mgを得た。

·分子式 ; C22H22CIN2O4

・収率(%):77

・融点(℃);152~153

• Mass m/e : 440(M+1)

- NMR δ (DMS0-d₆):

1.54~1.64(2H, m), 1.66~1.76(2H, m), 1.89~2.02(4H, m),

2.69~2.77(1H, m), 4.63(2H, d, J=5.6Hz), 5.96(2H, s),

6.84(1H, d, J=8.0Hz) 6.89(1H, dd, J=8.0Hz, 1.6Hz), 6.95(1H, d, J=1.6Hz),

7. 63(1H, d, J=8. 8Hz). 7. 71(1H, dd, J=8. 8Hz, 2. 4Hz), 8. 36(1H, d, J=2. 4Hz).

8.71(1H, t, J=5.6Hz)

実施例297

a) 2-(4-h)ランスーエトキシカルボニルシクロヘキシル) -4-(3, 4-x)

実施例296のc)で得られたトランス異性体 145mgを用い、実施例296のd)と同様の操作を行い、標題化合物 180mgを得た。

- NMR δ (CDCl₃);
 - 1.27(3H, t, J=7.2Hz). 1.54~1.67(2H, m), 1.70~1.83(2H, m).
 - 2.08~2.17(4H.m), 2.39(1H.tt.J=12.2Hz, 3.2Hz).
 - 2.79(1H. tt. J=12.2Hz. 3.2Hz), 4.14(2H. q. J=7.2Hz), 4.76(2H. d. J=5.5Hz),
 - 5.82(1H, t, J=5.5Hz), 5.96(2H, s), 6.79(1H, d, J=7.9Hz),
 - 6.86(1H, dd, J=7.9Hz, 1.6Hz), 6.90(1H, d, J=1.6Hz), 7.59~7.63(2H, m),
 - 7.73(1H, d, J=7.9Hz)
- b) 2-(4-h)ランスーカルボキシシクロヘキシル) -4-(3, 4-x)レンジオキシベンジル) アミノー6-クロロキナゾリン
- a) で得られた化合物を実施例296のe) と同様に加水分解し、標題化合物163mg を得た。
- · 分子式 ; C23H22C1N3O4
- · 収率 (%);96
- ・融点(℃);245~246
- Mass m/e : 440(M+1)
- NMR δ (DMS0-d₆):
 - 1.38~1.50(2H.m), 1.55~1.68(2H.m), 1.94~2.04(4H.m),
 - 2.34(1H.tt, J=11.9Hz, 3.1Hz), 2.60(1H.tt, J=11.9Hz, 3.1Hz),
 - 4.66(2H, d, J=5.7Hz), 5.97(2H, s), 6.85(1H, d, J=8.1Hz),
 - 6.88(1H.dd, J=8.1Hz, 1.5Hz). 6.98(1H, d, J=1.5Hz). 7.63(1H.d, J=9.0Hz).
 - 7.72(1H. dd. J=9.0Hz, 2.4Hz), 8.37(1H. d. J=2.4Hz).
 - 8.71(1H. brt. J=5.7Hz). 12.04(1H. s)

実施例298

 $\frac{2-(4-1)}{(4-1)}$ $\frac{2-(4-1)}{(3,4-1)}$ $\frac{2-(4-1)}{(3,4-1)}$ $\frac{2-(4-1)}{(3,4-1)}$

a) <u>4-(4-メトキシカルボニルシクロヘキサンカルボニル) アミノベンゼ</u> ン-1, 3-ジカルボキサミド

4-アミノベンゼン-1, 3-ジカルボキサミド 3.6g、N, N-ジメチルアニリン5 ml、テトラヒドロフラン50mlの混合物に4-メトキシカルボニルシクロヘキサンカルボニルクロリド 5.1gを室温で加え、そのまま一晩反応させた。反応液に水を加え、析出した結晶を遮取し、水、ジエチルエーテルで洗った後、乾燥して、標題化合物5.77gを得た。

- b) $2-(4-x++2\pi)\pi$ ボニルシクロヘキシル) $-6-\pi$ ルバモイルキナ ブリン- $4-\pi$
- a)で得た化合物 5.7gをメタノール 200mlに懸濁し、カリウム tープトキシド1.84gを加え、室温で一晩反応させた。反応液に水、濃塩酸を加え、酸性にして、生じた結晶を減取した後、水、ジエチルエーテルで洗い、乾燥し、標題化合物5.04gを得た。
- c) <u>2-(4-トランス-メトキシカルボニルシクロヘキシル)-4-クロロ</u> -シアノキナゾリン
- b) で得た化合物 2.0g、塩化リチウム 2.0g、オキシ塩化リン40mlの混合物 を 6 時間加熱還流した。反応液中の不溶物を濾去した後、濃縮し、残渣をシリカ ゲルカラムクロマトグラフィー (10%酢酸エチル/ヘキサン) に付し、トランス

体とシス体と分離し、標題化合物を 180mg得た。

- NMR δ (CDC1₃) :
 - 1.57~1.70(2H.m), 1.72~1.84(2H.m), 2.12~2.26(4H.m),
 - 2. 43(1H. tt, J=12. 3Hz, 3. 2Hz), 3. 03(1H. tt, J=11. 9Hz. 3. 0Hz).
 - 3.71(3H, s), 8.04(1H, dd, J=8.8Hz, 1.6Hz),
 - 8.08(1H.dd, J=8.8Hz.0.5Hz), 8.62(1H.dd, J=1.6Hz.0.5Hz)
- d) 2-(4-1) 2-(3-1)
- c)で得られた化合物 180mg、3,4-メチレンジオキシベンジルアミン 100mg、トリエチルアミン 200μ1、イソプロピルアルコール5mlの混合物を80℃で1時間反応させた。反応液を濃縮し、酢酸エチルー水で抽出した。酢酸エチル層は飽和食塩水で洗った後、無水硫酸マグネシウムで乾燥し、濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(10%酢酸エチル/ベンゼン)に付し、標題化合物 157mgを得た。
- · NMR & (CDCI3);
 - 1.55~1.68(2H, m). 1.70~1.82(2H, m). 2.10~2.18(4H, m).
 - 2.42(1H.tt.J=12.3Hz.3.2Hz), 2.81(1H.tt,J=11.9Hz,3.0Hz), 3.70(3H.s),
 - 4.78(2H, d, J=5.5Hz). 6.96(2H, s). 6.20(1H, t. J=5.5Hz).
 - 6.80(1H, d, J=7.9Hz), 6.88(1H, dd, J=7.9Hz. 1.6Hz), 6.90(1H, d, J=1.6Hz).
 - 7.82(2H, s), 8.11(1H, s)
- d) で得られた化合物 157mg、1 N水酸化ナトリウム水溶液 1 ml、メタノール 3 ml、テトラヒドロフラン 6 mlの混合物を室温で24時間反応させた。1 N塩酸 1 mlを加え、さらに水 5 mlを加えて析出した結晶を濾取し、水洗後、乾燥して、標

題化合物 138mgを得た。

·分子式 ; C24H22N4O4

· 収率 (%);91

・融点(℃);269~270

• Mass m/e; 431(M+1)

• NMR δ (DMSO-d₆) :

1.38~1.50(2H.m), 1.55~1.68(2H.m), 1.95~2.04(4H.m),

2.24(1H, tt, J=11.9Hz, 3.1Hz), 2.63(1H, tt, J=11.9Hz, 3.1Hz).

4. 68(2H, d, J=5. 7Hz), 5. 97(2H, s), 6. 86(1H, d, J=7. 9Hz),

6. 90(1H, dd, J=7. 9Hz, 1. 5Hz), 6. 99(1H, d, J=1. 5Hz), 7. 71(1H, d, J=8. 8Hz),

8. 01(1H, dd, J=8. 8Hz, 1. 6Hz), 8. 82(1H, d, J=1. 6Hz), 8. 95(1H, t, J=5. 7Hz)

実施例299

2- カルバモイルメチルー 4- (3 4- メチレンジオキシベンジル) アミノー 6- クロロキナゾリン

$$\begin{array}{c|c} & & & & & & & & & \\ & & & & & & & & \\ & & & & & & & \\ & & & & & & & \\ & & & & & & \\ & & & & & & \\ & & & & & & \\ & & & & & & \\ & & & & & & \\ & & & & & & \\ & & & & & \\ & & & & & \\ & & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & \\ & & \\ & \\ & & \\$$

実施例296と同様の操作で標題化合物を得た。

• NMR δ (CDCl₃);

1.27(3H, t, J=7.1Hz). 3.93(2H, s), 4.22(2H, q, J=7.1Hz).

WO 93/07124

4.71(2H. d. J=5.5Hz). 5.83(1H. t. J=5.5Hz). 5.96(2H. s).

6.78(1H. d, J=7.9Hz). 6.85(1H. dd, J=7.9Hz.1.6Hz).

6.89(1H, d, J=1.6Hz), 7.60~7.65(2H, m), 7.74(1H, d, J=9.0Hz)

2-カルバモイルメチル-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)ア b) ミノー6ークロロキナゾリン

a) で得られた化合物 200mg、エタノール20mlの混合物を氷冷し、ここにアン モニアガスを通じて飽和させ、ゆっくり室温に戻して3日間反応させた。反応液 を濃縮し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (0~20%エタノール/ 酢酸エチル)に付し、標題化合物24mgを得た。

実施例300

2-(4-シアノピペリジノ)-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル)ア ミノー6ークロロキナゾリン

2-(4-カルバモイルピペリジノ)-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル) アミノー6-クロロキナゾリン 3.8g (0.0086モル) に塩化チオニル75ml、 アセトニトリル 150mlを加え、1時間加熱還流した。反応液を減圧下溶媒留去し、 残渣に飽和重曹水、トリエチルアミンを加え、酢酸エチルで抽出する。有機層を 飽和食塩水で洗った後、無水硫酸マグネシウムで乾燥し、濾過、減圧下溶媒留去 した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチルーn-ヘキサン) にて精製後、クロロホルム-n-ヘキサンより再結晶して、標題化合物 3.1gを

得た。

·分子式 ; C22H20ClN5O2

・収率(%);85

・融点(℃);169~170

• NMR δ (CDC1₃) :

1.88(2H, m), 1.95(2H, m), 2.87(1H, m), 3.73(2H, m), 4.25(2H, m),

4. 67(2H, d, J=5. 6Hz), 5. 65(1H, t, J=5. 6Hz), 5. 97(2H, s),

6.79(1H, d, J=8.0Hz). 6.84(1H, dd, J=8.0Hz, 1.6Hz).

6.87(1H, d, J=1.6Hz), 7.39(1H, d, J=8.8Hz), 7.44(1H, d, J=2.4Hz),

7. 46(1H, dd, J=8. 8Hz, 2. 4Hz)

実施例301

2-(4-(1H-テトラゾール-5-イル) ピペリジノ) -4-(3,4-メ チレンジオキシペンジル) アミノー6-クロロキナゾリン 塩酸塩

2-(4-シアノピペリジノ)-4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル) アミノ-6-クロロキナゾリン0.50g(0.0012モル)、トリメチルスタニルアジド0.50g(0.0024モル)にトルエン10mlを加え、二昼夜加熱還流した。反応液を減圧下溶媒留去し、残渣をエタノール10mlに懸濁させ、1N塩酸10mlを加え、数時間室温にて攪拌した。結晶を濾取、水で洗った後、風乾し、標題化合物0.60g

を得た。

·分子式 ; C22H21ClN8O2·HCl

·収率(%);定量的

・融点(℃);212~214

-Mass m/e : 465(M+1)+

- NMR δ (DMSO-d₆);

1.80(2H, m), 2.17(2H, m), 3.45(2H, m), 4.62(2H, m), 4.69(2H, d, J=5.6Hz),

5.97(2H,s), 6.86(1H,d,J=7.6Hz), 6.91(1H,dd,J=7.6Hz,1.6Hz),

7.01(1H, d, J=1.6Hz), 7.84(1H, dd, J=8.8Hz, 1.6Hz), 7.88(1H, d, J=8.8Hz),

8.51(1H.d.J=1.6Hz), 10.13(1H.brs), 12.28(1H.brs)

実施例302

2-(1H-テトラゾール-5-イル)-4-(3,4-メチレンジオキシベンジル) アミノー<math>6-クロロキナゾリン 塩酸塩

実施例301の方法に準じて標題化合物を得た。

· 分子式 : C17H12C1N7O2・HC1

• 収率(%);37

・融点(℃);201~204 (分解)

• Mass m/e : 382(MH) +

• NMR δ (DMSO-d₆);

4.90(2H, d, J=5.6Hz), 5.97(2H.s), 6.87(1H.d, J=8.0Hz),

6. 98(1H. dd, J=8. OHz, 2. OHz), 7.11(1H. d. J=2. OHz), 7.92~7.94(2H. m),

8. 60(1H, d, J=1. 6Hz), 9. 53(1H, brs)

実施例303~410

前記のいずれかの方法で、以下に示す化合物を合成した。

実施例303

2-2ロロ-4-(3, 4-メチレンジオキシベンジル) アミノ-6--メトキシ-7-シクロペンチルオキシキナゾリン

·分子式 ; C22H22C1N3O4

·収率(%);88

・融点(℃);176~177

• Mass : $428(M+1)^+$

· NMR δ (CDCl₃);

1.64(2H, m), 1.82(2H, m), 1.93(2H, m), 2.02(2H, m), 3.90(3H, s),

4.74(2H, d, J=5.6Hz), 4.85(1H, m), 5.72(1H, t, J=5.6Hz), 5.96(2H, s),

6.79(1H, d, J=7.6Hz), 6.79(1H, s), 6.87(1H, dd, J=7.6Hz, 1.6Hz),

6. 90(1H, d, J=1.6Hz), 7. 11(1H, s)

鑩		
NMR	δ (DNSO-d,); 1. 70(2H, brs), 1. 90(2H, m), 2. 54(1H, m) 3. 11(2H, m), 3. 98(2H, m) 4. 40(2H, d, J=6. 4Hz), 5. 93(2H, s) 6. 80(2H, brs), 6. 84(1H, brs) 7. 02(1H, m), 7. 28(1H, m), 7. 44(1H, brs) 7. 68(1H, d, J=8. 8Hz), 12. 24(1H, brs)	δ (DMSO-d ₄); 1. 36(2H, m), 1. 79(2H, m), 2. 47(1H, m) 2. 96(2H, t, J=11. 2Hz) 4. 55(2H, d, J=5. 6Hz), 4. 58(2H, m) 5. 93(2H, s), 6. 82(2H, s) 6. 92(1H, s) 7. 05(1H, dd, J=8. 8Hz, 2. 4Hz) 7. 23(1H, d, J=2. 4Hz) 8. 00(1H, d, J=8. 8Hz) 8. 58(1H, t, J=5. 6Hz), 12. 15(1H, brs)
Mass	441 (M+1)	441 (H+1)
長 (%)	28	97
融点収率 (°C)(%)	264- 265	258- 259
R	-и — соон	NH -
25 A	NH NH	-исоон
**	13	13
実施例	304	305

-

ħΝ

私		
緀		
NMR	δ (CDC1 ₄); 1. 25(3H, t, J=7. 2Hz), 1. 64-1. 77(2H, m) 1. 25(3H, t, J=7. 2Hz), 1. 64-1. 77(2H, m) 1. 94-2. 01(2H, m), 2. 52-2. 61(1H, m) 3. 04-3. 14(2H, m), 3. 25(3H, s) 3. 91(3H, s), 4. 14(3H, q, J=7. 2Hz) 4. 72-4. 81(2H, m), 4. 74(2H, s) 6. 93(1H, d, J=8. 4Hz) 7. 19(1H, dd, J=8. 4Hz) 7. 37(1H, d, J=2. 0Hz) 7. 43(1H, d, J=8. 4Hz) 7. 58(1H, dd, J=8. 4Hz) 8. 06(1H, d, J=2. 0Hz)	δ (DMSO-d _a); 1. 35-1. 50(2H, m), 1. 79-1. 86(2H, m) 2. 50-2. 55(1H, m), 2. 99-3. 08(2H, m) 3. 30(3H, s), 4. 54-4. 62(2H, m) 4. 81(2H, s), 5. 98(2H, s) 6. 82(1H, d _a , J=8.0Hz, 1. 6Hz) 6. 92(1H, d _a , J=1. 6Hz) 7. 33(1H, d _a , J=2. 4Hz) 7. 71(1H, d _a , J=3. 4Hz, 1. 6Hz) 8. 27(1H, d _a , J=1. 6Hz)
Mass	494 (MH+)	446(MII+)
(%)	93	44
職 点 収料 (°C) (%)	<u>ገ</u> ቶ	196- 198
R.	Me N C1	Me N N N N N N N N N N N N N N N N N N N
. S	−N ← COOBt	-N-C00H
R3	S	S
実施例	306	307

28 Z Z

∞

表

	N.		
€	₹		
MM	N M N	δ (DMSO-d _e); 1. 97(2H, quintet, J=7. 4Hz) 2. 26(2H, t, J=7. 4Hz) 2. 72(2H, t, J=7. 4Hz) 3. 82(3H, s), 4. 67(2H, d, J=5. 7Hz) 7. 08(1H, d, J=8. 6Hz) 7. 34(1H, dd, J=8. 6Hz) 7. 47(1H, d, J=2. 2Hz) 7. 64(1H, d, J=9. 0Hz) 7. 74(1H, d, J=9. 0Hz) 8. 37(1H, d, J=2. 4Hz) 8. 76(1H, t, J=5. 7Hz)	δ (DMSO-d ₄); 1. 28-1. 88(10H, m), 2. 46-2. 48(1H, m) 2. 91-3. 01(2H, m), 3. 85-3. 42(4H, m) 4. 39(1H, brs), 4. 57-4. 63(2H, m) 7. 22(1H, d, J=8. 8Hz) 7. 43(1H, dd, J=8. 8Hz) 8. 11(1H, brt, J=4. 0Hz) 8. 15(1H, d, J=2. 4Hz)
2 d	25 25 25 26 26 26 26 26 26 26 26 26 26 26 26 26	420(M+1)	393 (MH+)
収率	(%)	66	17
蚕	(%)	180-	> 250
ąč	R* C1		HN OH
\$2	R*		-N → C00H
120	=	61	C1
-	张 名		308

<u>_</u>

Ж

		備		
	NMR		δ (DNSO); 0. 23-0. 29(2H, m), 0. 41-0. 48(2H, m) 1. 11-1. 22(1H, m), 1. 40-1. 52(2H, m) 1. 81-1. 87(2H, m), 2. 45-2. 52(1H, m) 2. 93-3. 01(2H, m), 3. 26-3. 35(2H, m) 4. 60-4. 67(2H, m) 7. 25(1H, d, J=9. 2Hz) 7. 47(1H, dd, J=9. 2Hz, 2. 4Hz) 8. 14(1H, m), 8. 16(1H, d, J=2. 4Hz) 12. 18(1H, brs)	δ (DMSO-d ₆); 1. 75(2H, m), 1. 98(2H, m), 2. 64(1H, m) 3. 39(2H, m), 4. 23(2H, brd, J=13. 2Hz) 7. 71(1H, d, J=8, 8Hz) 7. 84(1H, dd, J=8, 8Hz, 2. 0Hz) 7. 93(1H, d, J=2. 0Hz)
		Mass	361 (MH+)	326(M+1)
	長田	(%)	100	43
	南京	(%) (2,)	> 250	172- 174
	a a		III —	-М—-соон
	s-		-NC00H	61
	ž Q	2	0.1	15
	张		310	311
_				•

#FX

箍	塩酸塩	
NMR	6 (DMS0-d ₄); 1. 60(2H, m), 1. 74(2H, m) 1. 97(4H, brt, J=15, 2Hz), 2. 68(2H, m) 8. 32(2H, t, J=11. 6Hz) 8. 53(2H, t, J=11. 6Hz) 4. 36(2H, d, J=13. 6Hz) 7. 82(1H, d, J=9. 2Hz) 7. 82(1H, d, J=9. 2Hz) 13. 0(1H, brs)	δ (DMSO-d _s); 1. 21(3H, t, J=7. 2Hz), 1. 75(2H, brm) 1. 95(2H, brm), 2. 65(1H, m) 3. 14(2H, brm), 4. 00(2H, brm) 4. 10(2H, q, J=7. 2Hz), 5. 94(2H, s) 6. 80(2H, brs), 6. 91(1H, brs) 7. 34(1H, brd, J=9. 2Hz) 7. 43(1H, brs) 7. 51(1H, dd, J=9. 2Hz) 7. 62(1H, dd, J=2. 4Hz)
Mass	419(M+1)	469(M+1)*
(%)	91	26
職 点 収率 (*C) (%)	260-	159- 160
**	-N →-C00H	-N-C00Bt
R & - N - C00H		-N-M-M-M-M-M-M-M-M-M-M-M-M-M-M-M-M-M-M-
R.	13	ច
実施例	312	313

-

桃		·
畲		
NMR	δ (DNSO-d _e): 1.75(2H, brm), 1.94(2H, brm) 2.56(1H, m), 3.14(2H, brm) 3.99(2H, brm), 4.48(2H, d, J=6.4Hz) 5.94(2H, s), 6.81(2H, brs) 6.91(1H, brs), 7.34(1H, brd, J=8.8Hz) 7.43(1H, brs) 7.51(1H, dd, J=8.8Hz, 2.4Hz) 7.62(1H, d, J=2.4Hz)	δ (DMSO); 1, 22-1, 33(2H, m), 1, 36-1, 51(4H, m) 1, 69-1, 82(4H, m), 2, 25-2, 81(1H, m) 2, 97-3, 06(2H, m), 3, 32-3, 52(4H, m) 4, 29-4, 52(3H, m), 4, 72(2H, brs) 5, 98(2H, s), 6, 80-6, 92(2H, m) 7, 29(1H, d, J=9, 2Hz), 7, 45(1H, dd, J=9, 2Hz), 7, 60(1H, d, J=1, 2Hz)
Mass	441 (M+1)	527 (MH+)
(%)	89	89
融 点 (プ)	238- 239 (分解点)	170 (分解点)
R®	-N	HO
R.	$-\frac{N}{H}$	-N-C00H
. R2	C1	61
秋福 室 118		315

每	
NMR	δ (CDC1*); 1. 26(3H, t, J=7. 2Hz) 1. 66-1. 77(2H, m). 1. 93-2. 01(2H, m) 2. 51-2. 62(1H, m). 8. 09-3. 13(2H, m) 3. 23(3H, s). 4. 14(2H, q, J=7. 2Hz) 4. 74-4. 80(2H, m). 4. 79(2H, s) 5. 98(2H, s). 6. 80-8. 84(3H, m) 7. 42(1H, d, J=8. 8Hz) 7. 57(1H, dd, J=8. 8Hz) 8. 05(1H, d, J=2. 0Hz),
Mass	474 (MH+)
点 収率 () (%)	定盘的
融点収率(*C)(%)	在 会 資
R*	Me N N N N N N N N N N N N N N N N N N N
Rs	−N −C00Bt
R³	CN
実施例	316

တ

뫲

柳		
鑩		
NMR	δ (DMSO-d _s); 1.49(2H, m), 1.88(2H, m), 2.53(1H, m) 3.08(2H, m), 3.74(3H, s) 4.58(2H, d, J=5.2Hz), 4.61(2H, m) 6.71(1H, d, J=8.0Hz), 6.80(1H, dd, J=8.0Hz, 2.0Hz), 6.99(1H, dd, J=2.0Hz), 7.38(1H, brs) 7.56(1H, brs), 8.25(1H, brs) 8.86(1H, s), 12.19(1H, brs)	δ (DMSO-d ₄); 1. 48(2H, m), 1. 88(2H, m), 2. 54(1H, m) 3. 10(2H, m), 3. 72(3H, s), 4. 54(2H, m) 4. 56(2H, d, J=5. 6Hz) 6. 77(1H, dd, J=8. 0Hz, 2. 0Hz) 6. 82(1H, d, J=2. 0Hz) 6. 84(1H, d, J=9. 0Hz) 7. 45(1H, brs), 7. 60(1H, brs) 8. 28(1H, brs), 8. 90(1H, s) 12. 21(1H, brs)
Mass	443(M+1) [◆]	443(N+1) [†]
収率(%)	定量的	92
融点収率(°C)(%)	244- 245	254- 255 (分解点)
R°	HN OMe	HN OMe
R	-N ← C00H	
R ²	5 5.	
東 搖 例	317	318

表 14

ě		
	2	

വ	
~	

#	¥	
. €	睪	
NMR		δ (DMSO-d ₄); 3. 71(3H, S), 4. 57(2H, d, J=5. 6Hz) 6. 74(1H, dd, J=8. 4Hz, 2. 0Hz) 6. 77(1H, d, J=2. 0Hz) 6. 84(1H, d, J=8. 4Hz) 7. 62(1H, d, J=8. 8Hz) 7. 79(1H, dd, J=8. 8Hz) 8. 46(1H, d, J=2. 4Hz) 8. 91(1H, S), 9. 22(1H, t, J=5. 6Hz)
, a	20 20 21 31	350(M+1)*
安	(%)	28
融	(%)	193- 194
• 0	=	HIV HIV
s 24		
ž	=	5
実施例		319

***		·	
每			
δ (CDC1 _s): 1. 26(3H, t, J=7. 2H ₂), 1. 72(2H, m) 1. 98(2H, m), 2. 56(1H, m), 3. 05(2H, m) 3. 98(3H, s), 4. 15(2H, q, J=7. 2H ₂) 4. 68(2H, d, J=5. 2H ₂), 4. 82(2H, m) 5. 56(1H, t, J=5. 2H ₂), 5. 65(1H, brs) 6. 90(3H, m), 7. 39(1H, d, J=8. 8H ₂) 7. 42(1H, d, J=2. 4H ₂) 7. 44(1H, dd, J=8. 4H ₂)		δ (CDC1 ₁); 1. 26(3H, t, J=7, 2Hz), 1. 72(2H, m) 1. 97(2H, m), 2. 55(1H, m), 3. 04(1H, m) 3. 90(3H, s), 4. 15(2H, q, J=7, 2Hz) 4. 66(2H, d, J=5, 2Hz), 4. 80(2H, m) 5. 57(1H, t, J=5, 2Hz), 5. 68(1H, brs) 6. 83(1H, d, J=8, 0Hz), 6. 87(1H, d, J=8, 0Hz) 6. 97(1H, d, J=2, 0Hz), 7. 38(1H, d, J=2, 0Hz) 7. 38(1H, d, J=2, 9Hz), 7. 41(1H, d, J=2, 4Hz) 7. 43(1H, dd, J=8, 8Hz)	
Mass	471 (M+1)	471(M+1)*	
录 %	78	91.	
曜 点 収容 (°C)	173-	170-	
&	HN ONe	HN OMe	
R ⁵		−N C00Bt	
R2	C1	13	
実施例	320	321	

-

和		塩酸塩	塩酸塩	
a Min		δ (DMSO-d _e); 1. 53(2H, m), 1. 53(2H, m), 3. 29(2H, m), 4. 41(2H, m), 4. 83(2H, d, 1=5. 6Hz), 7. 74(1H, d, 1=8. 4Hz), 7. 76(1H, dd, 1=8. 4Hz), 7. 85(1H, d, 1=8. 4Hz), 7. 85(1H, d, 1=8. 4Hz), 7. 85(1H, d, 1=8. 4Hz), 8. 15(1H, d,	δ (DNSO-d _e); 1. 58(2H, m), 1. 95(2H, m), 2. 63(1H, m) 8. 32(2H, m), 4. 45(2H, m) 4. 62(2H, d _e , 1=5. 2Hz), 5. 33(2H, brs) 6. 58(1H, d _e , 1=8. 0Hz, 2. 0Hz) 7. 13(1H, d _e , 1=8. 0Hz) 7. 85(1H, d _e , 1=8. 0Hz) 7. 85(1H, d _e , 1=8. 8Hz) 7. 89(1H, d _e , 1=8. 8Hz) 8. 51(1H, s), 10. 14(1H, brs) 12. 22(1H, brs)	
Mass 476(M+1) [→]		476(M+1)*	446(M+1)*	
负略	(%)	66	92	
最	(%) (0,)	> 260	> 260	
\$ C	¥	HN I	IN NH2	
. S.		-Nc00H	N—-	
R.		C1	10	
実施例		322	323	

121

R R R R R R R R R R	鏕		
R ² R ³ (°C) (%) (%) (%) (%) (%) (%) (%) (%) (%) (%			
R ² R ⁶ (°C) (°C) (°C) (°C) (°C) (°C) (°C) (°C)	Mass 476(M+1)*		350 (M+1)*
R ² R ⁶ (°C) (°C) (°C) (°C) (°C) (°C) (°C) (°C)	(%)	25	77
C1 -N -C00Et HN HN HN C1 C1 C1 C1 C1	重 分	218- 219 (分解点)	186- 187
# 13 13 13 13 13 13 13 13 13 13 13 13 13	Ŗ¢	HN NH2	HN OMe
	~ (_z)		5
秋福室 822 825	£ 10		5
	 		325

Жű

~ →	z-\
, 22	

æ		
-		
窝		

1	≧ Æ	塩酸塩	
NMR		δ (DMSO-d ₄); 1. 198(3H, t, J=7, 2Hz) 1. 203(3H, t, J=7, 2Hz), 1. 65(2H, m) 1. 78(2H, m), 2. 01(4H, m), 2. 76(1H, m) 2. 82(1H, m), 3. 31(2H, m), 3. 55(2H, m) 4. 09(2H, q, J=7, 2Hz) 4. 10(2H, q, J=7, 2Hz), 4. 41(2H, m) 4. 53(2H, m) 7. 84(1H, dd, J=8. 8Hz, 1. 6Hz) 7. 90(1H, d, J=1. 6Hz) 8. 00(1H, d, J=8. 8Hz)	δ (DMSO-d ₄); 4. 81 (2H, d, J=5. 6Hz) 7. 67 (1H, d, J=8. 4Hz) 7. 71 (1H, dd, J=8. 4Hz, 2. 0Hz) 7. 74 (1H, dd, J=8. 4Hz) 7. 84 (1H, dd, J=8. 4Hz) 8. 11 (1H, d, J=2. 0Hz) 8. 44 (1H, d, J=2. 0Hz) 9. 39 (1H, t, J=5. 6Hz)
M a s s		475(M+1) [†]	383(M+1)*
長	(%)	78	7.1
聚点	(%) (0,)	175- 176	220- 221
&		-NC00Bt	HN NO2
R		−N −C00Bt	61
R.		61	ວ
東施例		326	327

. Z	
<u>چ</u>	

命	植酸植	古	
NMR	δ (DMSO-d*): 1. 20(3H, t, J=7. 2Hz), 1.51(2H, m) 1. 89(2H, m), 2. 72(1H, m), 3. 27(2H, m) 4. 08(2H, q, J=7. 2Hz), 4. 44(2H, m) 4. 82(2H, d, J=5. 6Hz) 7. 78(1H, d, J=8. 4Hz) 7. 76(1H, dd, J=8. 4Hz, 2. 0Hz) 7. 85(1H, dd, J=8. 8Hz, 2. 0Hz) 7. 92(1H, d, J=8. 8Hz, 2. 0Hz) 8. 14(1H, d, J=2. 0Hz) 8. 52(1H, d, J=2. 0Hz) 12. 35(1H, brs)	6 (DMSO-d _e); 1. 58(2H, m), 1. 95(2H, m), 2. 63(1H, m) 3. 32(2H, m), 4. 45(2H, m) 4. 62(2H, d, J=5, 2Hz), 5. 33(2H, brs) 6. 58(1H, dd, J=8. OHz, 2. OHz) 7. 19(1H, d, J=2. OHz) 7. 13(1H, d, J=8. OHz) 7. 85(1H, d, J=8. 8Hz) 7. 89(1H, d, J=8. 8Hz), 8. 51(1H, s) 10. 14(1H, brs), 12. 22(1H, brs)	
Mass	504(M+1)	446(M+1)*	
(%)	73	65	
型 (C)。)	230- 231	> 260	
Re	HN C1	HN NH2	
Re	-Nc00Bt	-и	
R2	. 13	5 .	
実施例	328	329	

₩		
鑩		
NMR	6 (CDC1,); 1. 95-2. 10(3H, m), 2. 37(1H, m) 3. 58(3H, s), 4. 05-4. 20(2H, m) 5. 58(1H, m), 5. 93(1H, s), 5. 94(1H, s) 6. 78(1H, d, 1=8. 4Hz), 6. 84(1H, s) 6. 85(1H, d, 1=8. 4Hz) 7. 30(1H, d, 1=10. 0Hz), 7. 35(1H, s) 7. 74(1H, d, 1=10. 0Hz), 8. 53(1H, s)	δ (DMSO-d ₆); 1. 44(2H, m), 1. 82(2H, m), 2. 03(2H, m) 2. 46(1H, m), 2. 94(2H, m), 3. 59(2H, m) 3. 96(2H, t, J=6. 0Hz), 4. 62(2H, m) 5. 91(2H, s) 6. 32(1H, d ₄ J=8. 4Hz, 2. 4Hz) 6. 56(1H, d ₄ J=2. 4Hz) 7. 22(1H, d ₄ J=8. 4Hz) 7. 22(1H, d ₄ J=8. 8Hz) 7. 44(1H, d ₄ J=8. 8Hz) 8. 05(1H, d ₄ J=8. 8Hz) 12. 14(1H, brs)
M a s s		485(M+1)*
坂平 (%)	85	83
融点収率(*C)(%)	冶 含 含 質	139- 140
R¢		HN O
R°	±	
۳ <u>۶</u>	ONe	61
実施例	330	331

紙

	N R.

~ ~ ~	
<u>ت</u>	
-	

命	山 砂塩	
NMR	δ (DMSO-d ₆); 1.18(3H, t. J=7. ZHz), 1:59(ZH, m) 1.95(ZH, m), 2.05(ZH, m), 2.72(IH, m) 3.3(ZH, m), 3.71(ZH, m) 3.98(ZH, t. J=6.0Hz) 4.07(ZH, q, J=7. ZHz), 4.48(ZH, m) 5.91(ZH, s) 6.29(IH, dd, J=8.4Hz, 2.4Hz) 6.52(IH, d, J=2.4Hz) 6.74(IH, d, J=8.4Hz), 7.81(ZH, brs) 8.41(IH, brs), 9.59(IH, brs)	δ (CDC1 _s); 2. 21(2H, m), 3. 88(2H, m) 4. 16(2H, t, J=5. 4Hz), 5. 94(2H, s) 6. 39(1H, dd, J=8. 4Hz, 2. 8Hz) 6. 56(1H, dd, J=8. 4Hz), 6. 72(1H, brs) 6. 74(1H, dd, J=8. 4Hz) 7. 68(1H, dd, J=8. 4Hz) 7. 66(1H, dd, J=8. 8Hz, 2. 0Hz) 7. 70(1H, dd, J=8. 8Hz, 2. 0Hz)
Mass	513(N+I)*	392(M+1) [◆]
(%)	97	
融 点 収率 (°C) (%)	184- 185	148- 149
8	NH NH	HN 0 0 1
R ⁵	-N—-coobt	C1
25.	10	13
张福定	332	333

\simeq	

裘

쒯		
鑫		
NMR	δ (DMSO-d _e); 1. 39(2H, m), 1. 80(2H, m), 2. 47(1H, m) 2. 96(2H, m), 4. 57(2H, m) 4. 66(2H, d, d=5, 6Hz) 7. 15-7. 45(6H, m) 7. 48(1H, dd, J=9. 2Hz, 1. 6Hz) 8. 17(1H, d, J=1. 6Hz), 8. 64(1H, brs) 12. 15(1H, brs)	δ (CDC1 ₁); 1. 62-1. 79(2H, m), 1. 96-2. 03(2H, m) 1. 57-1. 64(1H, m), 3. 08-3. 18(2H, m) 3. 25(3H, s), 3. 91(3H, s) 4. 70-4. 78(2H, m), 4. 80(2H, s) 6. 93(1H, d, 1=8. 4Hz) 7. 19(1H, dd, 1=8. 4Hz) 7. 36(1H, d, 1=2. 0Hz) 7. 45(1H, d, 1=8. 8Hz) 7. 58(1H, dd, 1=8. 8Hz) 8. 06(1H, d, 1=2. 0Hz)
Mass	397 (M+1)	466(MH+)
長格 (%)	09	40
融点収率(*C)(%)	240- 241 (分解点)	176- 177
- æ	HIN	Me N C1
Re	N∕	-N-C00H
. Z	15	3
実施例	334	335

1	偏差		
	A W W	δ (DMSO-d ₆); 3. 42(3H, s), 4. 93(2H, s), 5. 99(2H, s) 6. 86(1H, dd, J=8. 0Hz, 1. 6Hz) 6. 90(1H, d, J=1. 6Hz) 7. 73(1H, d, J=1. 6Hz) 8. 08(1H, dd, J=8. 4Hz) 8. 63(1H, dd, J=8. 4Hz) 8. 63(1H, dd, J=2. 0Hz)	δ (DMS0-d ₄); 3. 44(8H, s), 3. 83(8H, s), 4. 95(2H, s) 7. 13(1H, d, J=8. 8Hz) 7. 34(1H, dd, J=8. 8Hz, 2. 4Hz) 7. 50(1H, d, J=2. 4Hz) 7. 74(1H, d, J=8. 8Hz) 8. 08(1H, dd, J=8. 8Hz, 1. 6Hz) 8. 65(1H, d, J=1. 6Hz)
	M & S	353 (MH+)	373 (MH+)
负率	(%)	88	98
 額点	(%) (2,)	156- 158	178- 175
	L L	Me N O	Me N C1 OMe
85 Q	4	5	C3
0.0	=	S	CN
张择	室		337
 			· ·

a Z Z

8

英

R ²	N R.

拟

	盖 ん		
a y N	IA INI K	δ (DMSO-d _a); 3. 83(8H, s), 4. 75(2H, d, J=5. 6Hz) 7. 10(1H, d, J=8. 4Hz) 7. 38(1H, dd, J=8. 4Hz, 2. 4Hz) 7. 53(1H, d, J=2. 4Hz) 7. 84(1H, d, J=8. 8Hz) 7. 84(1H, d, J=8. 8Hz) 8. 50(1H, d, J=2. 0Hz) 9. 15(1H, brt, J=5. 6Hz)	δ (DMSO-d _e); 1. 97(2H, quintet, J=7. 4Hz) 2. 26(2H, t, J=7. 4Hz) 2. 72(2H, t, J=7. 4Hz) 3. 82(3H, s) 4. 67(2H, d, J=5. 7Hz) 7. 08(1H, d, J=8. 6Hz) 7. 34(1H, dd, J=8. 6Hz) 7. 47(1H, dd, J=2. 2Hz) 7. 64(1H, d, J=9. 0Hz) 7. 74(1H, dd, J=9. 0Hz) 8. 37(1H, d, J=2. 4Hz)
Ž	M 6 8	378(N+1)*	420(W+1)*
安	(%)	93	66
霞	(%) (a)	187- 188	180- 181
	=	HN C1	HN C1
. C	=	- СООН	H000
ä	=	13	19
-	35	838	339

箍	植酸植	
NMR	δ (DMSO-d _e); 1. 20 (3H, t, J=7. 2Hz), 1. 67 (2H, m) 2. 01 (2H, m), 2. 77 (1H, m) 2. 89 (2H, t, J=7. 2Hz), 3. 38 (2H, m) 3. 75 (2H, m), 4. 10 (2H, q, J=7. 2Hz) 4. 56 (2H, m), 5. 96 (2H, s) 6. 69 (1H, dd, J=8. 0Hz, 1. 6Hz) 6. 80 (1H, d, J=1. 6Hz) 7. 83 (1H, dd, J=8. 8Hz) 7. 95 (1H, d, J=8. 8Hz) 8. 44 (1H, d, J=2. 4Hz), 9. 69 (1H, brs) 12. 34 (1H, brs)	δ (DMSO-d _s); 1. 50(2H, m), 1. 88(2H, m), 2. 52(1H, m) 2. 86(2H, t, J=7, 4Hz), 3. 03(2H, m) 3. 63(2H, m), 4. 65(2H, m), 5. 96(2H, s) 6. 69(1H, d, J=8, 0Hz) 6. 82(1H, d, J=8, 0Hz), 6. 83(1H, s) 7. 27(1H, d, J=9, 2Hz) 7. 48(1H, dd, J=9, 2Hz) 8. 10(1H, d, J=2, 4Hz), 8. 17(1H, brs) 12. 19(1H, brs)
Mass	483(M+1)	455(M+1)*
(%)	88	75
型 (C.)	178- 174	186- 187
. C-1	NH NH	HIN O
\$ CH	-N—C00Bt	NC00H
R²	5	13
実施例	340	341

粥

* Z	N Rs
<u></u>	<u>//</u>

~~~~ <u>~</u>	√ _~
<b>≈</b>	

袋

命	塩酸塩	追發值
NMR	δ (DMSD-d _e ); 1. 19(3H, t, J=7. 2Hz), 1. 57(2H, m) 1. 94(2H, m), 2. 73(1H, m), 3. 31(2H, m) 4. 08(2H, q, J=7. 2Hz), 4. 48(2H, m) 4. 77(2H, d, J=5. 6Hz) 7. 25-7. 45(5H, m), 7. 85(2H, s) 8. 52(1H, s), 10. 19(1H, brs)	δ (DMSO-d ₄ ); 1. 12(3H, t. J=7. 2Hz), 1. 80(2H, brs) 2. 23(2H, brs), 3. 24(3H, s) 3. 73(2H, brs), 3. 82(3H, s) 8. 99(2H, q. J=7. 2Hz) 4. 71(2H, d. J=6. 0Hz) 7. 09(1H, d. J=8. 8Hz), 7. 48(1H, s)
Mass	425 (N+1)*	477 (M+1)*
(%)	95	41
職 点 改择 (°C) (%)	166-	212-213
-84	HN	HN C1
R 6	-NC00Et	-N COOBt He
R2	C1	5
<b>账</b> 福室	342	343

ž Ž	N Rs
24	

₩		
年		
NMR	6 (DMSO-d _e ); 1.74(2H, brm), 1.59(2H, brm) 3.10(3H, s), 3.61(2H, t, J=7.2Hz) 3.81(3H, s), 4.61(2H, d, J=5.6Hz) 7.07(1H, d, J=8.4Hz) 7.31(1H, dd, J=8.4Hz, 2.0Hz) 7.36(1H, brs), 7.43(1H, d, J=2.0Hz) 7.55(1H, brs), 8.20(1H, brs)	6 (DMSO-d ₄ ); 3.81(3H, s), 4.71(2H, d, J=5.6Hz) 7.55(2H, s), 7.76(1H, d, J=8.4Hz) 8.14(1H, dd, J=8.4Hz, 2.0Hz) 8.88(1H, d, J=2.0Hz) 9.49(1H, brt, J=5.6Hz)
Mass s	449(M+1)*	393 (M+1)*
(%)	81	78
職 点 収净 (°C) (%)	140- 141	248- 249
R*	HN C1	HN C1 OMe
Rs	. C00H	13
R	. 13	8
東施例	344	345

₩

- Z-	
<u>~</u>	

魒 1. 82(2H, brm), 2. 62(1H, m)
3. 03(2H, m), 3. 78(3H, s)
4. 05(2H, q, J=7, 2Hz)
4. 59(2H, brd, J=5. 6Hz)
4. 63(2H, brm), 7. 29(1H, d, J=8. 8Hz)
7. 50(2H, s)
7. 75(1H, dd, J=8. 8Hz, 2. 0Hz)
8. 53(1H, d, J=2. 0Hz)
8. 88(1H, brt, J=5. 6Hz) NMR 514(M+1)[†] 572(MH+) w Ma (% (% 13 82 1115 වු 選 <u>.</u> F₆ 중 ಬ ₽. 347 346

実施例

. श्रेष्ट		
68.		
NMR	δ (DMSO-ds); 1. 40(2H m), 1. 72(2H m), 2. 34(1H m) 2. 54(2H t, J=7, 2Hz), 2. 89(2H m) 3. 31(2H m), 3. 82(3H, s) 4. 59(2H, d, J=5, 6Hz), 4. 78(2H, m) 7. 09(1H, d, J=8, 4Hz) 7. 28(1H, d, J=8, 4Hz) 7. 28(1H, d, J=8, 4Hz) 7. 45(1H, d, J=8, 4Hz, 2. 0Hz) 7. 72(1H, dd, J=8, 4Hz, 2. 0Hz) 7. 72(1H, dd, J=8, 4Hz, 2. 0Hz) 7. 74(1H, t, J=5, 6Hz) 8. 54(1H, d, J=2, 0Hz) 8. 54(1H, d, J=2, 0Hz)	δ (DMSO-d _e ); 1.38-1.47(2H, m), 1.80-1.84(2H, m) 2.44-2.49(1H, m), 2.93-3.00(2H, m) 4.48(2H, d, J=5.6Hz) 4.57-4.61(2H, m), 6.60-6.65(2H, m) 6.74(1H, d, J=1.6Hz) 7.24(1H, d, J=8.8Hz) 7.46(1H, dd, J=8.8Hz) 7.46(1H, dd, J=8.8Hz) 8.15(1H, d, J=2.0Hz), 8.48(1H, brs) 8.675(1H, s), 8.75(1H, s) 12.14(1H, brs)
Mass		429(MII+)
(%)	62	95
震(つ)	> 250	216- 218 (分解点)
Re	HN C1	HO HO
RS	-N N SO ₂ Na	-NC00H
R²	NC	5
実施例	348	349

R. R.

8

聚

NMR	δ (CDC1 ₃ ); 1.41(2H, m), 2.16(2H, m), 2.60(1H, m) 3.69(2H, m), 4.02(3H, s), 4.03(3H, s) 4.11(3H, s), 4.55(2H, m), 4.63(1H, s) 5.06(1H, s), 5.75(1H, brs) 6.83(1H, brs), 8.59(1H, s)	6 (CDC1,) ; 1.86(2H, m), 1.79(2H, m) 2.14(2H, dd, J=14.4Hz, 5.6Hz) 2.27(1H, m), 3.68(2H, m), 3.99(3H, s) 4.02(3H, s), 4.11(3H, s), 4.50(2H, m) 4.62(1H, s), 5.03(1H, s), 5.78(1H, brs) 6.76(1H, s), 8.60(1H, s)	δ (CDC1, ); 1.87(2H, m), 1.99(2H, m), 2.63(1H, m) 3.73(2H, m), 4.00(3H, s), 4.03(3H, s) 4.11(3H, s), 4.58(2H, m), 4.80(1H, s) 5.17(1H, s), 6.14(1H, brs), 6.80(1H, s) 8.59(1H, s)
Mass	362(M+1)	376(M+1)*	362(M+1)
京格(%)	02	37	70
題 (こ)	163-	173- 174	170-
. R	H NH	HN HN H	NE -
<b>2</b> 4	МеО	MeO	МеО
Ω.	MeO	MeO	MeO
R²	MeO	MeO	MeO
東施例	350	351	352

. .

椒

每			
		δ (CDC1 _s ): 2. 16(2H, quintet, J=6. 8Hz) 2. 52(1H, t, J=6. 8Hz) 3. 85(2H, dt, J=6. 8Hz, 6. 0Hz) 3. 99(3H, s), 4. 03(3H, s), 4. 10(3H, s) 6. 29(1H, brs), 6. 90(1H, s), 8. 60(1H, s)	δ (CDC1 _s ); 1.81(2H, m), 1.94(2H, m) 2.47(2H, t, J=6, 8Hz) 3.75(2H, dt, J=6, 8Hz, 6, 0Hz) 4.00(3H, s), 4.03(3H, s), 4.11(3H, s) 5.91(1H, brs), 6.82(1H, s), 8.60(1H, s)
Mass	376(M+1) [↓]	303(M+1) [→]	317(M+1)*
<b>坂</b> (%)	24	88	94
融 点 収率 (°C) (%)	143- 144	139-	160-
R°	E-	HN	HN CN
~	ме0	MeO	жео
R3	MeO	MeO	. We 0
R2	MeO	MeO	Me0
<b> </b>		354	355.
		-	

裘

- 3 1 3 -

缪	<u> </u>
NMR	\$\langle (CDC1_s) \\ 1.6-1.8(6H, m), 2.40(2H, t, J=7.0Hz) \\ 3.70(2H, dt, J=7.0Hz) \\ 4.00(3H, s), 4.08(3H, s), 4.11(3H, s) \\ 6.00(1H, brs), 6.84(1H, s), 8.60(1H, s)
Mass	331 (M+1
(%)	75
題 点 長谷 (°C) (%)	155- 156
P. R.	HN
R4	MeO
R³	MeO MeO MeO
**	
実施例	356

က

တ

患

EN LA	

淅		
每	1	
NMR	δ (DMSD-d ₁ ); 0. 93(2H, m), 1. 18(2H, m), 1. 44(1H, m) 1. 51(2H, m), 1. 64(2H, brd, J=12. 0Hz) 2. 18(2H, t, J=7. 6Hz), 2. 75(2H, brt, J=12. 0Hz) 4. 53(2H, d, J=5. 6Hz), 4. 73(2H, brd, J=12. 8Hz) 5. 94(1H, s), 6. 83(2H, s), 6. 93(1H, s) 7. 22(1H, d, J=8. 8Hz) 7. 45(1H, dd, J=8. 8Hz), 8. 50(1H, t, J=5. 6Hz)	δ (DNSO-d _s ); 1.90-1.95(2H, m), 3.82(2H, t, J=6.4Hz) 4.28(2H, t, J=6.8Hz), 4.61(2H, d. J=5.6Hz) 5.95(2H, s), 6.04(2H, s), 6.13(1H, s) 7.50(1H, d, J=8.8Hz) 7.64(1H, dd, J=8.8Hz, 2.4Hz) 8.54(1H, d, J=2.4Hz), 8.75(1H, t, J=1.6Hz)
Mass	483(M+1)	490 (MII+)
(%)	8 5	32
融点収率(°C)(%)	225- 227 227 190- 192	
Rs	-N C00H	0    0 
R	13	5
実施例	357	358

- 3 1 5 -

•	>	<b>≅</b>
	収率	(%)
^	41€	9
	凝	<u> </u>
R° HN N N N N N N N N N N N N N N N N N N	99	ď

嵌

	er.			超级电
1	<b>是</b>			
	¥ W Z	δ (CDC1, ) .  1. 42-1. 59(4H, m), 1. 70-1. 89(4H, m),  4. 43(4H, q, J=6. 8Hz), 4. 73(2H, d, J=4. 4Hz)  5. 95(2H, s), 6. 28(1H, br)  6. 77(1H, d, J=8. 0Hz), 6. 83(1H, d, J=8. 0Hz)  6. 85(1H, s), 7. 54(1H, d, J=8. 8Hz)  7. 58(1H, d, J=8. 8Hz), 7. 66(1H, s)	6 (DMSO-d ₄ ); 2. 66(4H, t, J=4.8Hz), 3. 66(1H, t, J=4.8Hz) 4. 54(2H, d, J=6.0Hz), 5. 94(2H, s) 6. 83(2H, s), 6. 92(1H, s), 7. 22(1H, d, J=8.8Hz) 7. 46(1H, dd, J=8.8Hz, 2. 4Hz) 8. 12(1H, d, J=2.4Hz), 8. 51(1H, t, J=6.0Hz)	6 (DMSO-d ₆ ); 1. 58(2H, m), 1. 95(2H, m), 2. 75(1H, m) 3. 3(2H, m), 3. 61(3H, s), 4. 46(2H, m) 4. 65(2H, d, J=5. 6Hz), 5. 96(2H, s) 6. 84(1H, d, J=8. 0Hz) 6. 87(1H, dd, J=8. 0Hz), 7. 78(1H, brd, J=8. 8Hz) 7. 81(1H, brd, J=8. 8Hz), 8. 45(1H, brs) 10. 05(1H, brs), 12. 05(1H, brs)
1 .	N S S S S S S S S S S S S S S S S S S S	475(MH+)	398 (N+1)	455(M+1)*
坂母		98	86	93
凝	(%) (0.)	121-	173- 175	233- 234
9 Q	TI .	-0M0	- N NH	— СООМе
D 2	=	13	61	C3
实特	窦	359	360	361

HN	

ئ 6

	<del></del>	<del></del>
养		
每		
NMR	δ (DMSQ-d _s ); 1.48(2H, m), 1.64(1H, m), 1.85(1H, m) 2.36(1H, m), 2.96(2H, m), 3.28(1H, m) 4.19(1H, m), 4.64(2H, d, 1=5.6Hz) 5.95(2H, s), 6.82(2H, s), 6.93(1H, s) 7.71(1H, brd), 7.79(1H, brd), 8.47(1H, s) 9.04(1H, brs)	6 (CDC1,); 4.76(2H, d, 1=5.2H2), 5.97(2H, s) 6.15(1H, brs), 6.80(1H, d, 1=8.0Hz) 6.87(1H, dd, 1=8.0Hz, 1.6Hz) 7.44(1H, ddd, 1=8.0Hz, 8.8Hz, 1.6Hz) 7.66(1H, d, 1=8.0Hz, 8.8Hz, 1.6Hz) 7.66(1H, d, 1=8.0Hz), 7.74(1H, t, 1=6.8Hz) 7.78(1H, dd, 1=6.8Hz, 1.6Hz)
Mass		314(M+1)
<b>京略</b> (%)	12	94
融 点 収率 (°C) (%)		191- 192
Rs	N	61
R²	23	æ
実施例	362	363

HI A	

	_		
*	ę		
榎	<b>冬</b>		
NMR		6 (DNSO-d ₄ ); 1.38(2H, m), 1.79(2H, brd, J=12.8Hz) 2.47(1H, m), 2.94(2H, brt, J=11.2Hz) 4.56(2H, d, J=5.6Hz), 4.61(2H, m) 5.83(2H, s), 6.81(1H, d, J=8.0Hz) 6.84(1H, dd, J=8.0Hz, 1.6Hz) 7.24(1H, d, J=8.0Hz), 7.04(1H, t, J=8.4Hz) 7.24(1H, d, J=8.4Hz), 7.48(1H, t, J=8.4Hz) 7.88(1H, t, J=8.4Hz), 8.47(1H, brs) 12.13(1H, brs)	δ (DNSO-d _e ); 1.12(3H, s), 1.25(2H, m), 1.88(2H, m) 3.28(2H, m), 4.20(2H, m), 4.53(2H, d, J=6.0Hz) 5.94(2H, s), 6.83(2H, s), 6.92(1H, s) 7.23(1H, d, J=9.2Hz) 7.46(1H, dd, J=9.2Hz) 8.12(1H, d, J=2.4Hz), 8.53(1H, t, J=6.0Hz)
Mass		407 (M+1)	455(H+1)
坂母	(%)	26	81
蜃	(%) (a)	159-	243- 245
. &		-NC00H	-N C00H
24		<b>=</b>	15
実施	<b>张福</b> 室 588		365

HN	R3	, R.

-	据·		2 塩酸塩
NMR		δ (DMSO-d _e ); 1. 66(2H, quintet, J=7, 2Hz) 2. 24(2H, t, J=7, 2Hz), 2. 29(2H, t, J=7, 2Hz) 2. 35(4H, m), 3. 72(4H, m), 4. 55(2H, d, J=5, 6Hz) 5. 95(2H, s), 6. 83(2H, s), 6. 93(1H, s) 7. 24(1H, d, J=8, 8Hz) 7. 47(1H, dd, J=8, 8Hz), 2. 4Hz) 8. 14(1H, d, J=2. 4Hz), 8. 53(1H, t, J=5, 6Hz)	5 (DMSO-d ₅ ); 2.79(3H, s), 3.14(2H, m), 3.54(2H, m) 3.62(2H, m), 4.71(2H, d, J=5.6Hz), 4.94(2H, m) 5.99(2H, s), 6.87(1H, d, J=8.0Hz) 6.94(1H, dd, J=8.0Hz, 1.6Hz) 7.03(1H, d, J=1.6Hz), 7.87(1H, brd) 8.07(1H, brs), 8.60(1H, brs), 10.29(1H, brs) 11.36(1H, brs), 13.13(1H, brs)
Mass		484(M+1) 5.0	5 (1 2.2 3.3 3.3 5.5 6.6 7.7 7.1 1.1
	8	66	定量的
題	(%) (0,)	174- 175	237- 239 (分解点)
R°		-МУ Соон	−.N_N-Me
22		13	.5
実施例		366	367

R. HIN	, and a second
œ	

Γ.	J.D.			
1	长			
	<b>E</b>			<del>                                     </del>
27.2	NMK	δ (DMSO-d _t ); 2.58(4H, m), 3.00(2H, brs), 3.75(4H, m) 4.53(2H, brd, J=6.0Hz), 5.94(2H, s) 6,82(2H, brs), 6.92(1H, s) 7.23(1H, d, J=8.8Hz), 7.47(1H brd, J=8.8Hz) 8.14(1H, brs), 8.55(1H, t, J=6.0Hz)	δ (DMSO-d _s ); 2.39(6H, m), 2.56(2H, t, J=7, 2Hz) 3.71(2H, brs), 4.55(2H, d, J=5, 6Hz) 1.83(2H, s), 6.93(1H, s), 7.24(1H, d, J=8.8Hz) 7.48(1H, dd, J=8, 8Hz, 2.4Hz) 8.14(1H, d, J=2.4Hz), 8.55(1H, t, J=5, 6Hz)	6 (DMSO-d _a ); 2.86(2H, t, J=7.2Hz), 3.53(2H, q, J=8.0Hz), 4.74(2H, d, J=5.2Hz), 5.97(2H, s), 6.86-6.89(2H, m), 7.01(1H, d, J=1.2Hz), 7.18-7.32(5H, m), 7.83(1H, d, J=8.8Hz), 7.86(2H, dd, J=8.8Hz, 2.0Hz), 8.50(1H, d, J=2.0Hz), 8.70(1H, brt, J=5.2Hz), 9.02(1H, brt, J=5.0Hz)
	N 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2	456 (M+1)	470 (M+1)	461 (MH+)
収率		98	06	80
逐	(%) (2,)	193- 195	174-	166- 169 (分解点)
3 CI	4	-N COOH	-N C00H	- CONH
ž Č	=	13	13	<b>5</b>
実徒	<b>联福室</b> 888		369	370

<u>တ</u>

뫲

NH NH	N Re
	$\supset$

-1	1	T
袱		
霍		
NMR	δ (DMSO-d ₄ ); 3.37(2H, q, J=6.0Hz), 3.53(2H, q, J=5.8Hz) 4.75(2H, d, J=6.0Hz), 4.82(1H, t, J=5.4Hz) 5.97(2H, s), 6.86(1H, d, J=8.0Hz) 6.94(1H, dd, J=8.0Hz, 1.6Hz) 7.04(1H, d, J=1.6Hz), 7.81-7.88(2H, m) 8.50(1H, d, J=2.0Hz), 8.64(1H, t, J=6.0Hz) 9.04(1H, t, J=6.0Hz)	δ (DMSO-d ₄ ); 0.99 (3H, t, J=7.4Hz), 1.79-1.84 (2H, m) 4.41 (2H, t, J=6.6Hz), 4.83 (2H, d, J=5.6Hz) 5.97 (2H, s), 6.85 (1H, d, J=28.0Hz) 6.93 (1H, dd, J=8.0Hz, 1.6Hz) 7.03 (1H, d, J=1.6Hz), 7.87 (1H, d, J=8.8Hz) 7.91 (1H, dd, J=8.8Hz, 2.2Hz) 8.56 (1H, d, J=2.2Hz), 8.727 (1H, br t, J=5.6Hz)
Mass	401 (MH+)	424(MH+)
長後(%)	42	
融 点 収率 (°C) (%)	223- 225 (分解点)	199-201(分解点)
8 <del>S</del>	- CONH OH	O-=x-8
R2	13	10
<b>张福</b> 囱	371	372

- 3 2 1 -

R ² HN R ²
<b>2</b>

命			塩酸塩
NMR	δ (DMSO-d ₄ ); 4. 68(2H, d, J=5.6Hz), 5. 99(2H, s), 6. 87(2H, s) 6. 97(1H, s), 7. 57(1H, d, J=8. 8Hz) 7. 92(1H, dd, J=8. 8Hz, 2. 0Hz) 8. 61(1H, d, J=2. 0Hz), 9. 26(1H, t, J=5. 6Hz)	% ا	5 (DMSO-d ₆ ); 1.17(3H, t, J=7.2Hz), 1.56(2H, m), 1.94(2H, m) 2.72(1H, m), 3.3(2H, m), 4.06(2H, q, J=7.2Hz) 4.49(2H, m), 4.64(2H, d, J=6.0Hz), 5.95(2H, s) 6.83(1H, d, J=8.0Hz) 6.97(1H, dd, J=8.0Hz, 1.6Hz) 7.91(1H, dd, J=1.6Hz), 7.80(1H, d, J=8.8Hz) 7.91(1H, dd, J=8.8Hz, 2.0Hz) 8.60(1H, d, J=2.0Hz), 10.10(1H, brs)
Mass	392(M+1)*	332(M+1)*	513(M+1)*
気(%)	80	80	80
融 点 収率 (°C) (%)	213- 214	192- 193	239- 240
e e	10	61	-N—coort
Ra	Вт	Cz.,	B.
実施例	373	374	375

纒

	NMR	δ (DMSO-d ₄ ); 1. 38(2H, m), 1. 79(2H, m), 2. 46(1H, m) 2. 95(2H, m), 4. 53(2H, d, J=6. 0Hz), 4. 58(2H, m) 5. 93(2H, s), 6. 80(1H, d, J=8. 0Hz) 6. 83(1H, dd, J=8. 0Hz, 1. 6Hz) 6. 91(1H, d, J=1. 6Hz), 7. 16(1H, d, J=9. 2Hz) 7. 55(1H, dd, J=2. 2Hz, 2. 4Hz) 8. 24(1H, d, J=2. 4Hz), 8. 52(1H, t, J=6. 0Hz) 12. 13(1H, brs)	δ (CDC1 ₈ ); 1. 62(2H, m), 1. 73(4H, m), 3. 21(4H, t, J=5. 4Hz) 4. 76(2H, d, J=5. 2Hz), 5. 80(1H, t, J=5. 2Hz) 5. 97(2H, s), 6. 76(1H, d, J=2. 4Hz) 6. 81(1H, d, J=8. 0Hz) 6. 88(1H, dd, J=8. 0Hz) 7. 48(1H, d, J=1. 2Hz) 7. 48(1H, dd, J=9. 2Hz) 7. 66(1H, d, J=9. 2Hz)	
	Mass	485(M+1)*	397 (M+1)*	
	(%)	96	98	
	融点 収率 (°C) (%) 209- 210 96		200- 201	
	چ د	-М—соон	01	
	R2	B.		
	<b>张福</b> 彪	376	377	
:				

		200
\	<i>[</i> ]	∹
≅-	>_	=
		_//
	$\simeq$	

#K

		`R⁵
₹-	Z-	
	R.	_

				ľ			
Bbs		趣		点版學	, o		1
4		٠	G	(%) (D)	N N N N N N N N N N N N N N N N N N N		<b>E</b>
Me N- C1		23	226- 227	94	357 (M+1)*	2.99(6H, s), 4.68(2H, d, J=6.0Hz), 5.96(2H, s) 6.84(2H, s), 6.98(1H, s), 7.20(1H, d, J=2.8Hz)	
	\$	-SI	(分解点)			7. 46(1H, d., J=9. 2Hz). 8. 84(1H, t, J=6. 0Hz)	
C1 -N 00-1185	. 81 .	. 8.	183~ 185	98	498(M+1)	δ (0MSO-d _e ); 2.43(2H, t, J=6.4Hz), 2.56(2H, t, J=6.4Hz) 3.46(4H, brs), 3.71(2H, brs), 3.77(2H, brs) 4.56(2H, d, J=5, 6Hz), 5.95(2H, s) 6.83(1H, d, J=8.0Hz), 6.86(1H, d, J=8.0Hz) 6.94(1H, s), 7.27(1H, d, J=8.8Hz)	
						7.50(1H, dd, J=8.8Hz, 2.0Hz) 8.16(1H, d, J=2.0Hz), 8.61(1H, t, J=5.6Hz)	

- 3 2 4 -

HIN		S. S
	EM .	

嵌

颒		
鑩		
NMR	6 (0MSO-d ₆ ); 8.44(6H, m), 8.73(2H, m), 8.78(2H, m) 4.56(2H, d, J=5, 6Hz), 5.93(2H, s) 6.83(1H, d, J=8, 0Hz), 6.85(1H, d, J=8, 0Hz) 6.94(1H, s), 7.27(1H, d, J=8, 8Hz) 7.50(1H, dd, J=8, 8Hz, 2.0Hz) 8.16(1H, d, J=2, 0Hz), 8.61(1H, t, J=5, 6Hz)	δ (CDC1 ₁ ): 1.00(3H, t, J=7.6Hz) 1.70(2H, sextet, J=7.6Hz) 2.36(2H, t, J=7.6Hz). 3.54(2H, brs) 3.69(2H, t, J=4.8Hz). 3.89(2H, t, J=4.8Hz) 3.92(2H, brs). 4.68(2H, d, J=5.2Hz) 5.65(1H, brs). 5.97(2H, s) 6.80(1H, d, J=8.0Hz) 6.84(1H, dd, J=8.0Hz). 7.40(1H, m). 7.46(1H, m) 7.48(1H, m)
Mass	484 (M+1)	468 (M+1)
(%)	85	62
融点 収率(*C)(%)	193- 195	204- 205
Rs	HOOO NO	
R²	C1	[2]
実施例	380	381

- 3 2 5 -

每	母		
NMR	δ (DMSO-d ₄ ); 1. 58(2H, m), 1. 95(2H, m), 2. 75(1H, m) 3. 8(2H, m), 8. 61(3H, s), 4. 46(2H, m) 4. 65(2H, d, J=5, 6Hz), 5. 96(2H, s) 6. 84(1H, d, J=8. 0Hz), 6. 97(1H, dd, J=8. 0Hz, 1. 2Hz) 7. 81(1H, dd, J=8. 2Hz), 7. 78(1H, brd, J=8. 8Hz) 7. 81(1H, brd, J=8. 8Hz), 8. 45(1H, brs) 10. 05(1H, brs), 12. 05(1H, brs)	δ (CDC1 ₄ ); 1. 25(3H, t, J=7. 2Hz), 1. 54(1H, m), 1. 70(1H, m) 1. 78(1H, m), 2. 11(1H, m), 2. 52(1H, m), 2. 98(1H, m), 3. 14(1H, m), 4. 15(2H, q, J=7. 2Hz) 4. 66(2H, m), 4. 73(1H, m), 4. 98(1H, m) 5. 61(1H, brt), 5. 95(2H, s) 6. 78(1H, d, J=8. 0Hz) 6. 85(1H, dd, J=8. 0Hz, 1. 6Hz) 6. 88(1H, d, J=1. 6Hz), 7. 37-7. 44(3H, m)	
Маѕѕ	455(M+1)*	469 (M+1)*	
点 (%)	93	56 6	
融 点 収率 (*C) (%) 233- 234 93		ፓモルファス	
<u>ऽ</u>	-N_C00Me	C00Et	
R2 C1		13	
実施例	382	383	

級

Î

HN O	) > -	N R.
•		<i>)</i>

辨		
緀		
NMR	δ (DMSO-d _e ); 1. 34(1H, m), 1. 56(1H, m), 1. 65(1H, m) 1. 97(1H, m), 2. 28(1H, m), 2. 85(1H, m) 2. 95(1H, m), 4. 53(2H, m), 4. 57(1H, m) 4. 81(1H, m), 5. 93(2H, s), 6. 78(1H, d, J=8. 0Hz) 6. 84(1H, dd, J=8. 0Hz, 1. 6Hz) 7. 45(1H, dd, J=8. 8Hz, 2. 4Hz) 8. 12(1H, dd, J=2. 4Hz), 8. 55(1H, brs)	
Mass	441 (N+1)*	339(M+1)*
(%)	86	35
融点収率(°C)(%)	275- 276 (分解点)	198– 199
R	N-	L CN
R2	. 01	5
実施例	384	385

. . . .

響

NMR	δ (CDC1,); 2.59(3H, s), 4.79(2H, d, J=5.6Hz) 5.93(2H, s), 6.77(1H, d, J=8.0Hz) 6.89(1H, d, J=8.0Hz), 6.94(1H, s) 7.62(1H, dd, J=8.8Hz, 2.0Hz) 7.75(1H, d, J=8.8Hz), 7.97(1H, d, J=2.0Hz) 8.10(1H, brs), 8.58(1H, s)	δ (CDC1, ); 2. 75(3H, s), 4. 80(2H, d, J=5. 2Hz) 5. 96(2H, s), 6. 80(1H, d, J=8. 0Hz) 6. 89(1H, d, J=8. 0Hz), 6. 91(1H, s) 7. 06(1H, brs), 7. 64(1H, d, J=8. 8Hz) 7. 98(1H, d, J=8. 8Hz), 8. 43(1H, s), 8. 74(1H, s	δ (DMSO-d _t ); 1. 68(2H, m), 3. 11(3H, s), 3. 40(2H, t, J=6. 2Hz 3. 65(2H, t, J=7. 0Hz), 4. 60(2H, d, J=5. 6Hz) 6. 83(1H, d, J=7. 6Hz) 6. 87(1H, dd, J=7. 6Hz, 1. 2Hz) 6. 95(1H, dd, J=1. 2Hz), 7. 31(1H, br) 7. 52(1H, br), 8. 19(1H, br)
IWN	6 (CDC14); 4. 79(2H, c) 5. 98(2H, s), 6. 77(1H, c) 6. 89(1H, d, J=8. 0Hz), 7. 62(1H, dd, J=8. 8Hz, 2. 7. 75(1H, d, J=8. 8Hz), 8. 10(1H, brs), 8. 56(1)	~	-
Mass 326(M+H)*		342(M+H)*	401(M+1) ⁺
点 収率 () (%)		08	71
融点 収率 (°C) (%) 174- 175 83		154- 155	154- 155
RS &	æ	H	-N OH
R 2	MeS	-S-We	5
実施例	386	387	388

Harman Market Ma

7

HX.

	4		_1	
	NMR	δ (DMSO-d ₆ ); 6.04(2H, s), 6.95(1H, d, J=8.4Hz) 7.11(1H, dd, J=8.4Hz, 2.0Hz) 7.38(1H, d, J=2.0Hz), 7.69(1H, d, J=8.8Hz) 7.86(1H, dd, J=8.8Hz, 2.4Hz) 8.66(1H, d, J=2.4Hz), 10.13(1H, s)	6 (DNSO-ds); 4 62(2H, d, J=5, 6Hz), 5.47(2H, s), 5.45(2H, s) 6.81-6.82(2H, m), 6.90(1H, s) 7.51(2H, d, J=8.0Hz), 7.57(1H, d, J=8.8Hz) 7.90(2H, dd, J=8.0Hz) 7.96(1H, dd, J=2.0Hz), 9.10(1H, brt, J=5.1Hz)	\$\( \text{CDC1}_{\text{s}} \);  \$3.92(8H, \text{s}), 4.74(2H, \text{d}, \text{J=5}, \text{2Hz}), 5.58(2H, \text{s}) \ 5.92-5.99(1H, \text{m}), 5.99(2H, \text{s}) \ 6.60-6.69(3H, \text{m}), 7.57(2H, \text{d}, \text{J=8}, \text{0Hz}) \ 7.70(1H, \text{d}, \text{J=8}, \text{8Hz}) \ 7.80(1H, \text{dd}, \text{J=8}, \text{8Hz}, 1.6Hz) \ 7.95(1H, \text{d}, \text{J=1}, \text{6Hz}), 8.03(2H, \text{d}, \text{J=8}, \text{0Hz})
· .	Mass	334(N+1)*	455 (MH+)	469(MH+)
	収率(%)	48	29	35
	融 点 (つ)	194- 195 (分解点)	298- 300 (分解点)	176-
R ² N N N R ³	R.s	13	H0000	- 0 СООМе
	R²	13	S	S
	<b>张</b>	389	390	391

癦

HN	E E	, a
	2=	

铍

掀		
缨		
NMR	δ (DMSO-d ₄ ); 1. 39(2H, m), 1. 69(2H, m), 2. 31(1H, m) 2. 54(2H, t, J=7. 2Hz), 2. 82(2H, m) 3. 31(2H, m), 4. 56(2H, d, J=5. 6Hz) 4. 74(2H, m), 5. 96(2H, s), 6. 83(1H, d, J=8. 0Hz) 6. 86(1H, dd, J=8. 0Hz, 1. 6Hz) 7. 47(1H, dd, J=8. 8Hz, 2. 4Hz) 7. 72(1H, t, J=5. 6Hz), 8. 14(1H, d, J=2. 4Hz) 8. 54(1H, t, J=5. 6Hz)	δ (DMSO-d _t ); 1.01(2H, m), 1.66(2H, brd, J=13.2Hz) 1.90(1H, brs), 2.12(2H, d, J=7.2Hz) 2.79(2H, brt, J=12.0Hz) 4.58(2H, d, J=5.6Hz), 4.71(2H, brd, J=13.2Hz) 5.94(2H, s), 6.82(2H, m), 6.92(1H, s) 7.22(1H, d, J=8.8Hz) 7.45(1H, dd, J=8.8Hz) 8.11(1H, d, J=2.4Hz), 8.51(1H, t, J=5.6Hz)
Mass		455 (H+1)
(%)	51	96
張 点 反母 (°C) (%)	230(分解点)	255- 256
3.5K	-N-N-N-N-N-N-N-N-N-N-N-N-N-N-N-N-N-N-N	- N C00H
R²	. 13	
実施例	392	393

HIN	, Re
全	 5

		1	1
}	ję.		
	Ē		
	NMN	6 (DMSO-d _s ); 66(2H, d, J=5.7Hz) 8.54(2H, s), 6.84(1H, d, J=7.9Hz) 6.90(1H, dd, J=7.9Hz, 1.6Hz) 6.98(2H, brs. d, J=1.6Hz). 7.43(1H, brs) 7.66(1H, d, J=9.0Hz) 7.76(1H, dd, J=9.0Hz, 3.2Hz) 8.40(1H, d, J=2.2Hz), 8.77(1H, t, J=5.7Hz)	δ (DMSO-d _k ); 4.39(2H, d, J=6.0Hz), 4.55(2H, d, J=5.6Hz) 5.93(4H, d, J=8.0Hz), 6.77(5H, m) 6.80(1H, br), 7.20(2H, br) 7.45(1H, dd, J=8.8Hz, 0.8Hz) 8.11(1H, d, J=2.4Hz), 8.38(1H, br)
N c c c	N S S	371 (M+1)	463(M+1)
収率	(%)	13	54
融点	(%) (D.)	222- 223	176- 177
90	4	CONH2	$-\frac{N}{H}$
č	=	55	<b>13</b>
张雄	塞	394	395

*

<u>~</u>	

. ₹	異			
awx	VI W 1 1 1	δ (CDC1,); 3. 92(3H, s), 4.74(2H, d, J=5.2Hz), 5.58(2H, s); 5. 92-5.99(1H, m), 5. 98(2H, s), 6. 60-6.69(3H, m), 7. 57(2H, d, J=8.0Hz); 7. 70(1H, d, J=8.8Hz) 7. 80(1H, dd, J=8.8Hz, 1. 6Hz); 7. 95(1H, d, J=1.6Hz), 8. 03(2H, d, J=8.0Hz)	δ (DMSO-d _e ); 4. 62(2H, d, J=5. 6Hz), 5. 47(2H, s), 5. 45(2H, s) 6. 81-6. 82(2H, m), 6. 90(1H, s) 7. 51(2H, d, J=8. 0Hz), 7. 57(1H, d, J=8. 8Hz) 7. 90(2H, d, J=8. 0Hz) 7. 91(1H, dd, J=8. 8Hz, 2. 0Hz) 8. 79(1H, d, J=2. 0Hz), 9. 10(1H, brt, J=5. 1Hz)	
0 0 0 2		469(MH+)	455 (MH+)	
収率	(% (%	35	59	
凝	(%) (2)	176- 179	298- 300 (分解点)	
s		-0-000Me	нооо	
R²		CS	S	
実施	€	396	397	

既

		2 2	(2H, s) 9. 2Hz)
	A M M	δ (DMSO-d*); 1.10(6H, s), 1.11(3H, t, J=7.2Hz) 1.76(2H, brs), 3.22(3H, s), 3.64(2H, m) 3.97(2H, q, J=7.2Hz), 4.71(2H, d, J=5.6Hz) 5.97(2H, s), 6.84(2H, s), 6.95(1H, s) 7.84(1H, dd, J=9.2Hz, 2.0Hz) 7.93(1H, d, J=9.2Hz, 2.0Hz) 10.10(1H, brs), 11.95(1H, brs)	δ (DMSO-d _s ); 1.086(6H, s). 1.66(2H, m). 3.08(3H, s) 3.54(2H, m), 4.59(2H, d, J=5.6Hz), 5.94(2H, s) 6.82(2H, s), 6.90(1H, s), 7.22(1H, d, J=9.2Hz) 7.45(1H, dd, J=9.2Hz, 2.0Hz) 8.12(1H, d, J=2.0Hz), 8.46(1H, brs)
M	vo vo vo vo vo vo	485 (M+1)	457 (M+1)
 収率	(%)	22	78
爾河河	(%) (%)	236- 287	240- 241 (分解点)
90	<b>.</b>	Me Me —————————————————————————————————	Me Me Ne - N COOH Ne Me
2 0	=	C1	10
実体	<b>38</b>	398	399
	, ·		

塩酸塩

		·
NE -	) -{-	Sa N
		<i>&gt;</i>

5 2

иX

NEW YEAR		S. W.
	<u>.</u>	

裘

	T		
淅			
鑩		<u> </u>	
NMR	δ (DNSO-d ₄ ); 1.05(3H, d, J=6.0Hz), 1.51(1H, m), 1.81(1H, m) 2.28(1H, m), 3.05(3H, s), 3.57(2H, m) 4.57(2H, d, J=5.6Hz), 5.94(2H, s), 6.82(2H, s) 6.91(1H, s), 7.28(1H, d, J=8.8Hz) 7.46(1H, dd, J=8.8Hz, 1.2Hz) 8.13(1H, d, J=1.2Hz), 8.49(1H, brs)	6 (CDC1,); 2. 85(2H, t, 1=7.0Hz), 3. 72-8. 78(2H, m) 4. 85(2H, d, 1=5.2Hz), 5. 84(2H, s) 6. 35(1H, brt, 1=5.4Hz), 6. 66(1H, d, 1=8.0Hz) 6. 78(1H, dd, 1=8.0Hz, 1. 6Hz) 7. 61(1H, dd, 1=8.0Hz, 7. 18-7. 29(5H, m) 7. 61(1H, dd, 1=8.8Hz, 2. 2Hz) 7. 69-7. 72(2H, m), 7. 99(1H, br)	
Mass	443(M+1)	485(MH+)	
	21	80	
融点収率(°C)(%)	148- 150	180- · 182 (分解点)	
R.	Ne COOH	ND CN	
R²	13	15	
实施例	400	401	

- 3 3 4 -

NH NH	R ²	Rs.
	π ₂	
	: .	

δ (DMSO-d ₆ ); 3. 77-3. 81(2H, m), 4. 76(2H, t, J=5. 2Hz) 4. 92(2H, d, J=6. 0Hz), 5. 97(2H, s) 6. 86(1H, d, J=8. 0Hz, 2. 0Hz) 7. 05(1H, d, J=2. 0Hz), 7. 83(1H, d, J=8. 8Hz) 7. 92(1H, dd, J=8. 8Hz, 2. 4Hz) 8. 56(1H, d, J=2. 4Hz), 9. 04(1H, t, J=6. 0Hz) 9. 4848(1H, t, J=6. 0Hz)	δ (DMSO-d _s ); 8.44-8.48(2H, m), 8.56-8.60(2H, m) 4.37-4.51(3H, m), 5.94(2H, s) 6.83(1H, d ₁ , J=8.0Hz, 1.6Hz) 7.02(1H, d ₂ , J=8.0Hz, 1.6Hz) 7.82(1H, d ₃ , J=1.6Hz), 7.80(1H, d, J=8.8Hz) 7.89(1H, d ₄ , J=2.4Hz), 9.20(1H, b ₇ )
470 (MH+)	425(MH+)
29	58
169 (分解点)	243- 245 (分解点)
H -C-N   0002	N OH
5	13
402	403
	C1

HIN		» a «
	2	

5 5

栎		
毰		<u>.                                    </u>
NMR	6 (DMSO-d _e ); 4.41(2H, d _e ) = 6.0Hz), 4.66(2H, d _e ) = 5.6Hz) 4.84(1H, t _e , J=6.0Hz), 5.95(2H, s) 6.83(1H, d _e , J=7.6Hz), 6.85(2H, s) 6.86(1H, d _e , J=7.6Hz, 1.6Hz) 6.97(1H, d _e , J=1.6Hz), 7.67(1H, d _e , J=8.8Hz) 7.75(1H, d _e , J=8.8Hz, 2.4Hz), 8.40(1H, d _e , J=2.4Hz), 8.78(1H, t _e , J=5.6Hz)	δ (DMSO-d _e ); 1. 97(2H, quintet, J=7. 4Hz) 2. 26(2H, t, J=7. 4Hz), 2. 72(2H, t, J=7. 4Hz) 4. 65(2H, d, J=5. 7Hz), 5. 97(2H, s) 6. 83(1H, d, J=8. 0Hz), 5. 97(2H, s) 6. 88(1H, dd, J=8. 0Hz), 7. 68(1H, d, J=9. 0Hz) 7. 73(1H, dd, J=9. 0Hz, 2. 2Hz) 8. 39(1H, d, J=2. 2Hz), 8. 72(1H, t, J=5. 7Hz)
Mass	344 (MH+)	400 (M+1)
		97
融 点 収率 (°C) (%)	210 213 (分解点)	191- 192
s CH	НО	C00H
5. 2.	C1	19
実施例	404	405

- 3 3 6 -

3

4:

H H	
<u></u>	

松		
箍		
NMR	δ (DMSO-d _s ): 1.98(2H, quintet, J=7.4Hz) 2.29(2H, t. J=7.4Hz), 2.75(2H, t. J=7.4Hz) 4.68(2H, d. J=5.7Hz), 5.97(2H, s) 6.85(1H, d. J=7.9Hz) 6.89(1H, dd. J=7.9Hz) 6.98(1H, dd. J=8.6Hz), 7.72(1H, d. J=8.6Hz) 8.02(1H, dd. J=8.6Hz), 7.72(1H, d. J=8.6Hz) 8.84(1H, d. J=1.6Hz), 8.96(1H, t. J=5.7Hz)	6
Mass	391 (H+1)	386(M+1)
录 (%	55	66
職 点 段率 (°C) (%)	245-246	201-
e Cer	C00H	H000)
. 28	CN :	13
実施例	406	407

HN	""	N Rs
	<u>.</u>	

	命称	塩酸塩	
	NMR	δ (DMSO-d _n ); 1. 40(2H, m), 1. 71(2H, m), 2. 34(1H, m) 2. 82(2H, m), 4. 56(2H, d, J=5. 6Hz), 4. 74(2H, m) 5. 95(2H, s), 6. 73(1H, brs) 6. 82(1H, d, J=8. 0Hz) 6. 94(1H, d, J=1. 6Hz), 7. 25(1H, brs) 7. 25(1H, d, J=8. 8Hz) 7. 47(1H, dd, J=8. 8Hz) 7. 47(1H, dd, J=8. 8Hz) 8. 14(1H, d, J=2. 4Hz), 8. 53(1H, brt, J=5. 6Hz)	δ (DMSO-d _s ); 1.27(3H, t, J=7.0Hz), 3.21(3H, s) 4.30(2H, q, J=7.0Hz), 4.55(2H, brs) 4.97(2H, s), 5.89(2H, s), 6.52-8.42(10H, m) 12.20(1H, brs)
	Mass	440(M+1)*	505(MH+)
京路	(%)	79	81
櫰点	(%)	231- 232 (分解点)	215 (分解点)
2	×	-N-CONH2	-N     Me   C00Bt
20	٤	5	C1
実権	毫	408	409

5 7

裘

- 3 3 8 -

		NMR	δ (DMSO-d ₁ ); 3.07(2H, s), 4.50(2H, brs), 4.81(2H, s) 5.89(2H, s), 6.51-6.88(3H, m)	7. 22(2H, d, J=8. 0Hz), 7. 26(1H, d, J=9. 2Hz) 7. 48(1H, dd, J=9. 2Hz, 2. 4Hz) 7. 80(2H, d, J=8. 0Hz), 8. 15(1H, d, J=2. 4Hz) 8. 58(1H, brs), 12. 77(1H, brs)
	7.	S S S S		477 (MH+)
	収率	(%)		91
	融点収率	(%) (D.)	279- 280	(分解点)
R R S	şä	4	N -	Ме Соон
	2		5	5
	実施	E	91	2

भ 怎

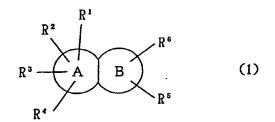
. 2

窦

(0)

## 請求の範囲

1. 下記一般式(1) で表される含窒素複素環化合物またはその薬理学的に許容できる塩。



(式(1) 中、環Aはベンゼン環、ピリジン環又はシクロヘキサン環を意味する。 環Bはピリジン環、ピリミジン環又はイミダゾール環を意味する。

ただし、環Aと環Bは2つの原子を共有して結合しており、その共有する原子は炭素原子でも窒素原子でもよい。

なお、環Aがピリジン環の場合であって、このピリジン環の窒素原子を環B

が共有して結合している場合以外のときは、環Aは R² で示される

ものとする。

 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 及び $R^4$ は同一又は相異なる水素原子、ハロゲン原子、ハロゲン原子で置換されていてもよい低級アルキル基、置換されていてもよいシクロアルキル基、低級アルコキシ基、ハイドロキシアルキル基、ニトロ基、シアノ基、

||
アシルアミノ基、保護されていてもよいカルボキシル基、式-S-R'(式中、
R'は低級アルキル基を意味し、nは0又は1~2の整数を意味する。)で示さ

PCT/JP92/01258

 $(0)_{m}$ 

れる基、又は、式-N $\subset$  $R^{4.5}$ (式中、  $R^{4.5}$ 、 $R^{4.6}$  は同一又は相異なる水素原子 あるいは低級アルキル基を意味する。 R45とR45 が、それらが結合している窒 素原子と一緒になって、別の窒素原子や酸素原子を含んでいてもよい環を形成 することができる。また、この環は置換されていてもよい。)で示される基を 意味する。また、R¹、R²、R³及びR⁴のうちの2つが一緒になってメチレンジオ キシ、エチレンジオキシ又はフェニル環を形成してもよい。

R⁵は水素原子、ハロゲン原子、水酸基、ヒドラジノ基、低級アルキル基、置 換されていてもよいシクロアルキル基、低級アルコキシ基、低級アルケニル基、 保護されていてもよいカルボキシアルキル基、保護されていてもよいカルボキ シアルケニル基、ハイドロキシアルキル基、保護されていてもよいカルボキシ

ル基、式-S-R*(式中、R*は低級アルキル基を意味し、mは0又は1~2の 整数を意味する。)で示される基、式-0-R°(式中、R°は保護されていてもよ いハイドロキシアルキル基、保護されていてもよいカルボキシアルキル基又は

置換されていてもよいベンジル基を意味する。)で示される基、式 -



(式中、R²³ は水酸基、低級アルキル基、低級アルコキシ基、ハイドロキシア ルキル基又はハイドロキシアルキルオキシ基を意味する。)で示される基、置 換されていてもよいヘテロアリール基、置換されていてもよい1.3-ベンズ ジオキソリル基、置換されていてもよい1、4-ベンズジオキシル基、置換さ れていてもよい1、3ーベンズジオキソリルアルキル基、置換されていてもよ い1, 4-ベンズジオキシルアルキル基、式-C(R²⁴)=X 〔式中、 Xは酸素原 子、硫黄原子又は式=N-R¹⁰ (式中、 R¹⁰は水酸基、シアノ基又は保護されて

WO 93/07124 PCT/JP92/01258

いてもよいカルボキシアルキルオキシ基を意味する。)で示される基を意味し、 $R^{24}$ は水素原子又は低級アルキル基を意味する。〕で示される基、又は式 $-NR^{11}R^{12}$ (式中、 $R^{11}$ 、 $R^{12}$  は同一又は相異なる水素原子、低級アルキル基、ハイドロキシアルキル基、アミノアルキル基、保護されていてもよいカルボキシアルキル基、アルキルカルバモイル基、保護されていてもよいカルボキシアルキルカルバモイル基、置換されていてもよいヘテロアリールアルキル基、1,3-ベンズオキソリルアルキル基又は1,4-ベンズジオキシルアルキル基を意味する。さらに、 $R^{11}$ と $R^{12}$  が、それらが結合している窒素原子と一緒になって、別の窒素原子や酸素原子を含んでいてもよい環を形成することができる。また、この環は置換されていてもよい。)で示される基を意味する。

R⁶は水素原子、ハロゲン原子、水酸基、アミノ基、低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルケニル基、1,3-ベンズジオキソリルアルキルオキシ基、1,4-ベンズジオキシルアルキルオキシ基、置換されていてもよいフェ

は相異なる水素原子、低級アルキル基又は低級アルコキシ基を意味する。さらに、 $R^{13}$ 、 $R^{14}$ は一緒になってメチレンジオキシ又はエチレンジオキシを形成

0 式-N R¹⁶で示される基(これらの式中、 R¹⁵、 R¹⁶は、同一又は相異

なる水素原子、低級アルキル基又は低級アルコキシ基を意味する。さらに  $R^{16}$  と  $R^{16}$ は一緒になってメチレンジオキシ又はエチレンジオキシを形成していてもよい。)、ピペリジンー 4- スピロ $-2^{\circ}$  - ジオキサン- 1 - 4 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1

 $-Z-(CH_2)$ 。-  $R^{48}$  (式中、  $R^{48}$ 、  $R^{49}$  は同一又は相異なる水素原子、

低級アルキル基又は低級アルコキシ基を意味する。さらに、R⁴⁸とR⁴⁹は、一緒になってメチレンジオキシ又はエチレンジオキシを形成していてもよい。 2は

硫黄原子又は酸素原子を意味する。)で示される基、式-N (式中、 $R^{50}$ 

R⁵⁰ は水酸基、ハロゲン原子、低級アルキル基、低級アルコキシ基、保護されていてもよいカルボキシル基、シアノ基、ハイドロキシアルキル基又はカルボ

キシアルキル基を意味する。)で示される基、式 $-N-Y-R^{18}$  〔式中、 $R^{17}$  は水素原子、低級アルキル基、アシル基、低級アルコキシアルキル基、保護されていてもよいカルボキシアルキル基又はハイドロキシアルキル基を意味する。 Yは式 $-(CH_2)$ 。 (式中、Qは0又は $1\sim8$ の整数を意味する)で示され

る基、又は式-C-で示される基を意味する。さらに式-(CH $_2$ )。-で示される基において、qが $1\sim8$ の整数のとき、それぞれの炭素は $1\sim2$ 個の置換基を有していてもよい。 $R^{18}$ は水素原子、水酸基、保護されていてもよいカルボキシル基、シアノ基、アシル基、置換されていてもよいヘテロアリール基又は置換

されていてもよいシクロアルキル基を意味する。〕で示される基、又は

アルコキシアルキル基、アシル基、保護されていてもよいカルボキシアルキル 基又はハイドロキシアルキル基を意味する。 R²0、 R²1、 R²²は同一又は相異 なる水素原子、ハロゲン原子、水酸基、アミノ基、ニトロ基、低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシアルキル基、低級アルケニル基、アシルアミノ基、アルキルスルホニルアミノ基、ハイドロキシイミノアルキル 基、アルキルオキシカルボニルアミノ基、アルキルオキシカルボニルアミノ基、アルキルオキシカルボニルオキシ基 又は置換されていてもよいヘテロアリール基を意味する。また、 R²0、 R²1、 R²2のうち2つが一緒になって窒素原子、硫黄原子又は酸素原子を含んでいてもよい飽和又は不飽和の環を形成することができる。 rは0又は1~8の整数を意味する。) で示される基を意味する。)

2 下記一般式(2) で表される請求項1記載の含窒素複素環化合物又はその薬理 学的に許容できる塩。

 (式(2) 中のR¹、R²、R³、R⁴、R⁵及びR⁶は、各々、式(1) 中のR¹、R²、R³、R⁴、

 R⁵及びR⁶と同様の意味を有する。)

3. 下記一般式(I)で表される請求項1記載の含窒素複素環化合物又はその薬

理学的に許容できる塩。

〔式(I)中、R¹、R²、R³及びR⁴は同一又は相異なる水素原子、ハロゲン原子、 低級アルキル基、低級アルコキシ基、ハイドロキシアルキル基、シアノ基、ア

 $(0)_n$ 

シルアミノ基、保護されていてもよいカルボキシル基、式 $-S-R^7$ (式中、 $R^7$  は低級アルキル基を意味し、n は 0 又は  $1\sim 2$  の整数を意味する。)で示される基を意味する。また、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 及び $R^4$ のうちの 2つが一緒になってメチレンジオキシ、エチレンジオキシ又はフェニル環を形成してもよい。

R⁵は水素原子、ハロゲン原子、水酸基、ヒドラジノ基、低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルケニル基、保護されていてもよいカルボキシアルキル基、保護されていてもよいカルボキシアルケニル基、ハイドロキシアルキル

(0)_m

基、保護されていてもよいカルボキシル基、式-S-R*(式中、R*は低級アルキル基を意味し、mは0又は1~2の整数を意味する。)で示される基、式-0-R*(式中、R*は保護されていてもよいハイドロキシアルキル基、保護されていてもよいカルボキシアルキル基又はベンジル基を意味する。)で示される

基、式 - (式中、R²³ は水酸基、低級アルキル基、低級アルコキシ

基、ハイドロキシアルキル基又はハイドロキシアルキルオキシ基を意味する。) で示される基、置換されていてもよいヘテロアリール基、置換されていてもよ い1、3-ベンズジオキソリル基、置換されていてもよい1、4-ベンズジオキシル基、置換されていてもよい1、3-ベンズジオキソリルアルキル基、置換されていてもよい1、4-ベンズジオキシルアルキル基、式-C( $R^{24}$ )=X [式中、Xは酸素原子又は式= $N-R^{10}$  (式中、 $R^{10}$ は水酸基又は保護されていてもよいカルボキシアルキルオキシ基を意味する。)で示される基を意味し、 $R^{24}$ は水素原子又は低級アルキル基を意味する。〕で示される基、又は式 $-NR^{11}R^{12}$ (式中、 $R^{11}$ 、 $R^{12}$  は同一又は相異なる水素原子、低級アルキル基、ハイドロキシアルキル基、アミノアルキル基、保護されていてもよいカルボキシアルキル基、アルキルカルバモイル基、1、3-ベンズオキソリルアルキル基又は 1、4-ベンズジオキシルアルキル基を意味する。さらに、 $R^{11}$ と $R^{12}$ が、それらが結合している窒素原子と一緒になって、別の窒素原子や酸素原子を含んでいてもよい環を形成することができる。また、この環は置換されていてもよい。)で示される基を意味する。

R⁶は水素原子、ハロゲン原子、水酸基、アミノ基、低級アルキル基、低級アルコキシ基、1,3-ベンズジオキソリルアルキルオキシ基、1,4-ベンズジオキシルアルキルオキシ基、置換されていてもよいフェニルアルキルオキシ

基、式
$$-N$$
 R¹³ (式中、R¹³、R¹⁴ は同一又は相異なる水素原子、R¹⁴

低級アルキル基又は低級アルコキシ基を意味する。さらに、 $R^{13}$ 、 $R^{14}$  は一緒になってメチレンジオキシ又はエチレンジオキシを形成していてもよい。)で

示される基、式
$$-N$$
 で示される基、式 $-N$  で示される基、 $R^{16}$  で示される基、 $R^{16}$ 

式-N $\mathbb{R}^{15}$   $\mathbb{R}^{16}$ で示される基、式-N $\mathbb{R}^{16}$   $\mathbb{R}^{16}$  で示される基(これらの式

中、  $R^{16}$ 、  $R^{16}$ は、水素原子、低級アルキル基又は低級アルコキシ基を意味する。 さらに  $R^{16}$ と  $R^{16}$ は一緒になってメチレンジオキシ又はエチレンジオキシを形成していてもよい。)、ピペリジン-4-スピロ-2-ジオキサン-1-

RIT

イル基、  $式-N-Y-R^{18}$  〔式中、 $R^{17}$  は水素原子、低級アルキル基、アシル基、低級アルコキシアルキル基、保護されていてもよいカルボキシアルキル基又はハイドロキシアルキル基を意味する。 Yは式- $(CH_2)$ 。- (式中、qは0又

は $1\sim8$  の整数を意味する)で示される基、又は式-C-で示される基を意味する。さらに式 $-(CH_2)$ 。- で示される基において、q が $1\sim8$  の整数のとき、それぞれの炭素は $1\sim2$  個の置換基を有していてもよい。 $R^{18}$  は水素原子、水酸基、保護されていてもよいカルボキシル基、シアノ基、アシル基、置換され

ていてもよいヘテロアリール基又は式 () で示される基を意味する。)

R''[®] | で示される基、又は式 — N-(CH₂). — R^{2 ®} (式中、R^{1 ®} は水素原子、低級 R^{2 2}

アルキル基、低級アルコキシアルキル基、アシル基、保護されていてもよいカルボキシアルキル基又はハイドロキシアルキル基を意味する。  $R^{20}$ 、  $R^{21}$ 、  $R^{22}$ は同一又は相異なる水素原子、ハロゲン原子、水酸基、アミノ基、ニトロ

WO 93/07124 PCT/JP92/01258

基、低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシアルキル基、低級アルケニル基、アシル基、アシルアミノ基、アルキルスルホニルアミノ基、ハイドロキシイミノアルキル基、アルキルオキシカルボニルアミノ基、アルキルオキシカルボニルオキシ基又は置換されていてもよいヘテロアリール基を意味する。また、 $R^{20}$ 、 $R^{21}$ 、 $R^{22}$ のうち2つが一緒になって窒素原子、硫黄原子又は酸素原子を含んでいてもよい飽和又は不飽和の環を形成することができる。 rは0又は1~8の整数を意味する。) で示される基を意味する。〕

4. 下記一般式(3) で表される請求項1記載の含窒素複素環化合物又はその薬理 学的に許容できる塩。

(式(3) 中のR¹、R²、R³、R⁴、R⁵及びR⁶は、各々、式(1) 中のR¹、R²、R³、R⁴、R⁵及びR⁶と同様の意味を有する。)

5. 下記一般式(4) で表される請求項1記載の含窒素複素環化合物又はその薬理 学的に許容できる塩。

 (式(4) 中のR¹、R²、R²、R²、R²、R⁵及びR²は、各々、式(1) 中のR¹、R²、R²、R²、R²、

 R²及びR²と同様の意味を有する。〕

6. 下記一般式(5) で表される請求項1記載の含窒素複素環化合物又はその薬理 学的に許容できる塩。

 (式(5) 中のR¹、R²、R³、R⁵及びR°は、各々、式(1) 中のR¹、R²、R³、R⁵及び

 R°と同様の意味を有する。)

- 7. 前記一般式(1) において、R¹、R²、R³及びR⁴が同一又は相異なる水素原子、シアノ基、ハロゲン原子又は低級アルコキシ基である請求項1記載の含窒素複素環化合物又はその薬理学的に許容できる塩。
- 8. 前記一般式(1) において、R¹、R²、R³及びR⁴のうちの1つがシアノ基、塩素原子又はメトキシ基である請求項1記載の含窒素複素環化合物又はその薬理学的に許容できる塩。
- 9. 前記一般式(I)において、R¹、R²、R³及びR⁴が同一又は相異なる水素原子、シアノ基、ハロゲン原子又は低級アルコキシ基である請求項3記載の含窒素複素環化合物又はその薬理学的に許容できる塩。
- 10. 前記一般式(I)において、R¹、R²、R³及びR⁴のうちの1つがシアノ基、塩素原子又はメトキシ基である請求項3記載の含窒素複素環化合物又はその薬理学的に許容できる塩。
- 11. 前記一般式 (I) において、R²がシアノ基である請求項3記載の含窒素複素 環化合物又はその薬理学的に許容できる塩。
- 12. 前記一般式(I)において、R²がハロゲン原子である請求項3記載の含窒素 複素環化合物又はその薬理学的に許容できる塩。
- 13. 前記一般式(I)において、R2が塩素原子である請求項3記載の含窒素複素

環化合物又はその薬理学的に許容できる塩。

14. 前記一般式 (I) において、R²が低級アルコキシ基である請求項3記載の含 窒素複素環化合物又はその薬理学的に許容できる塩。

- 15. 前記一般式 (I) において、R²がメトキシ基である請求項3記載の含窒素複素環化合物又はその薬理学的に許容できる塩。
- 16. 前記一般式(I)において、R⁵が式-NR¹¹R¹²(式中、R¹¹、R¹² は同一又は相異なる水素原子、低級アルキル基、ハイドロキシアルキル基、アミノアルキル基、保護されていてもよいカルボキシアルキル基、アルキルカルバモイル基、1,3-ベンズジオキソリルアルキル基又は1,4-ベンズジオキシルアルキル基を意味する。さらに、R¹¹とR¹²が、それらが結合している窒素原子と一緒になって、別の窒素原子や酸素原子を含んでいてもよい環を形成することができる。また、この環は置換されていてもよい。)で示される基である請求項3記載の含窒素複素環化合物又はその薬理学的に許容できる塩。

$$R^{19}$$
 |  $R^{20}$  | 17. 前記一般式(I)において、 $R^6$ が式  $-N^-$ (CH₂),  $R^{21}$  (式中、 $R^{19}$  R²²

は水素原子、低級アルキル基、低級アルコキシアルキル基、アシル基、保護されていてもよいカルボキシアルキル基又はハイドロキシアルキル基を意味する。  $R^{20}$ 、  $R^{21}$ 、  $R^{22}$ は同一又は相異なる水素原子、ハロゲン原子、水酸基、アミノ基、ニトロ基、低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルコキシアルキル基、低級アルケニル基、アシルズミノ基、アルキルスルホニルアミノ基、ハイドロキシイミノアルキル基、アルキルオキシカルボニルアミノ基、アルキルオキシカルボニルオキシ基又は置換されていてもよいヘテロアリール基を意味する。また、  $R^{20}$ 、  $R^{21}$ 、  $R^{22}$ のうち2つが一緒になって窒素原子、

硫黄原子又は酸素原子を含んでいてもよい飽和又は不飽和の環を形成することができる。 rは0又は1~8の整数を意味する。)で示される基である請求項3記載の含窒素複素環化合物又はその薬理学的に許容できる塩。

- 18. 前記一般式(I)において、R⁶が式-N (式中、R⁶0 は保護されていてもよい水酸基、シアノ基、ハロゲン原子、低級アルキル基、低級アルコキシ基、保護されていてもよいカルボキシル基、ハイドロキシアルキル基、カルボキシアルキル基又はヘテロアリール基を意味する。)である請求項3に記載の含窒素複素環化合物又はその薬理学的に許容できる塩。
- 19. 前記一般式(I)において、R⁵が式-N R⁶¹ (式中、R⁶¹ は保護されていてもよいカルボキシル基又はヘテロアリール基を意味する。)で示される基である請求項3記載の含窒素複素環化合物又はその薬理学的に許容できる塩。

20. 前記一般式 (I) において、R⁵が式-N-(CH₂)_u-R⁵¹ (式中、R⁶¹ は保護されていてもよいカルボキシル基、u は 3 又は 4 を意味する。) で示される基である請求項 3 記載の含窒素複素環化合物又はその薬理学的に許容できる塩。

21. 前記一般式 ( I ) において、 $R^s$ が式 - NHCH $_2$  で示される基である

請求項3記載の含窒素複素環化合物又はその薬理学的に許容できる塩。

22. 前記一般式 ( I ) において、R⁶が式-NHCH₂ で示される基であるOCH₃

請求項3記載の含窒素複素環化合物又はその薬理学的に許容できる塩。

23. 前記一般式 (I) において、R¹、R³及びR⁴が水素原子であり、R²が塩素原子で

で示される基である請求項3記載の含窒素複素環化合物又はその薬理学的に許容 できる塩。

24. 前記一般式 (I) において、 $R^1$ 、 $R^2$ 及び $R^4$ が水素原子であり、 $R^2$ がシアノ基で

で示される基である請求項3記載の含窒素複素環化合物又はその薬理学的に許容 できる塩。

25. 前記一般式 (I) において、R¹、R³及びR⁴が水素原子であり、R²がシアノ基で

 $CH_3$  あり、 $R^5$ が式 -N  $-(CH_2)_u$   $-R^{61}$ (式中、 $R^{61}$  は保護されていてもよいカルボキシル基を意味する。)で示される基であり、 $R^6$ が式  $-NHCH_2$  で示される

基である請求項3記載の含窒素複素環化合物又はその薬理学的に許容できる塩。

- 26. 請求項1又は3記載の含窒素複素環化合物及び/又はその薬理学的に許容できる塩を有効成分とするホスホジエステラーゼ阻害作用が有効な疾患の予防・治療 剤。
- 27. 請求項1又は3記載の含窒素複素環化合物及び/又はその薬理学的に許容できる塩を有効成分とするサイクリック-GMPホスホジエステラーゼ阻害作用が有効な疾患の予防・治療剤。
- 28. 請求項1又は3記載の含窒素複素環化合物及び/又はその薬理学的に許容でき

る塩を有効成分とする虚血性心疾患予防・治療剤。

- 29. 請求項1又は3記載の含窒素複素環化合物及び/又はその薬理学的に許容できる塩を有効成分とする狭心症予防・治療剤。
- 30. 請求項1又は3記載の含窒素複素環化合物及び/又はその薬理学的に許容できる塩を有効成分とする高血圧予防・治療剤。
- 31. 請求項1又は3記載の含窒素複素環化合物及び/又はその薬理学的に許容できる塩を有効成分とする心不全予防・治療剤。
- 32. 請求項1又は3記載の含窒素複素環化合物及び/又はその薬理学的に許容できる塩を有効成分とする喘息予防・治療剤。
- 33. 治療有効な量の請求項1又は3記載の含窒素複素環化合物及び/又はその薬理学的に許容できる塩と、薬理学的に許容される賦形剤とからなる医薬組成物。
- 34. ホスホジエステラーゼ阻害作用が有効な疾患の治療薬を製造するという請求項 1 又は3 記載の含窒素複素環化合物又はその薬理学的に許容できる塩の用途。
- 35. ホスホジエステラーゼ阻害作用が有効な疾患に罹患している患者に、請求項1 又は3記載の含窒素複素環化合物及び/又はその薬理学的に許容できる塩を、治療に有効な量投与することからなる疾患の治療方法。

## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No PCT/JP92/01258

	International Application No PCT/JP92/01258			
1. CLASSIFI ATION OF SUBJECT MATTER (if several classification symbols apply, indicate all) ⁶				
		ional Patent Classification (IPC) or to both N		
Int.	C15	C07D215/00, 215/00, 239/95, A61K31/47,	235,70, 239/72, 23 31/505	9/84, 239/94,
II. FIELDS	SEARCH			·
	· .	Minimum Docum	entation Searched *	·
Classification	n System		Classification Symbols	
IPC		C07D215/00, C07D235 A61K31/47, 31/505	/00, 239/72-95,	
			r than Minimum Documentation ts are included in the Fleids Searched •	
		-		
III DOCIN	HENTS A	ONSIDERED TO BE RELEVANT		· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·
Category • \		on of Document, 11 with Indication, where ap	propriate, of the relevant passages 12	Relevant to Claim No. 13
		, 57-171973 (Rhone-Pe		1, 4, 33, 34
	Octob	er 22, 1982 (22. 10. A, 56766 & US, A, 4	82),	
I	Febru	, 59-33264 (Pfizer Co ary 23, 1984 (23. 02 ly: none)	orp.), . 84),	1, 4, 26-31, 33, 34
3	June	, 53-71088 (Abbot Lal 24, 1978 (24. 06. 78) A, 4093726 & GB, A,	),	1, 5, 30, 33 34
D	May 1	, 58-79983 (Kanebo, 1 3, 1983 (13. 05. 83) A, 79545 & US, A, 44		1, 5, 33, 34
. F	April & DE,	, 63-96174 (Beringer 27, 1988 (27. 04. 88 A, 3634066 & EP, A, A, 4882342	3),	1, 5, 26-31, 33, 34
	•	, 64-74 (Otsuka Pharmry, Inc.),	naceutical	1, 5, 26-34
"Special categories of cited documents: 10				
which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)  "O" document referring to an oral disciosure, use, exhibition or.				
"\$" document member of the same patent family  "P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed				
IV. CERTIFI		· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	L =	
Date of the Actual Completion of the International Search November 16, 1992 (16. 11. 92)  Date of Malling of this International Search Report December 8, 1992 (08. 12. 92)				
International Searching Authority Signature of Authorized Officer				
Japan	nese 1	Patent Office		

FIGUER	INFORMATI N CONTINUED FROM THE SECOND SHEET				
PORTREA	January 5, 1989 (05. 01. 89), (Family: none)				
х	JP, A, 55-160776 (Warnar-Lambert Co.), December 13, 1980 (13. 12. 80), & EP, A, 18151 & US, A, 4271164	1,	б,	30,	33
х	JP, A, 61-167688 (Bayer AG.), July 29, 1986 (29. 07. 86), & EP, A, 189045 & US, A, 4621082	1, 33,		26-	31,
x	Foundation Ltd.), September 9, 1988 (09. 09. 88),	1,	6,	33,	34
V.X OBS	ERVATIONS WHERE CERTAIN CLAIMS WERE FOUND UNSEARCHABLE '				
This internal	ational search report has not been established in respect of certain claims under Article 17(2) (a) for numbers 35, because they relate to subject matter not required to be searched by this	S AUUIUI	ity, ii	annery.	15:
bod	Claim 35 pertains to a medical treatment of y by curing.	tne	nu	шап	
requi	numbers , because they relate to parts of the international application that do not converements to such an extent that no meaningful international search can be carried out, specific and the carried out, specific an			-	
-					
_	ERVATIONS WHERE UNITY OF INVENTION IS LACKING ² ational Searching Authority found multiple inventions in this international application as follows:	ws:	. <u>.</u>		
claim	l required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search repos s of the international application.				
2. As only some of the required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search report covers only those claims of the international application for which fees were paid, specifically claims:					
3. No re	quired additional search fees were timely paid by the applicant. Consequently, this international sea evention first mentioned in the claims; it is covered by claim numbers:	rch repor	t is re	stricted	to
invite	searchable claims could be searched without effort justifying an additional fee, the International Seapayment of any additional fee.	arching A	uthor	ity did n	ot
Remark on	Protest additional search fees were accompanied by applicant's protest.				ı
	ment accompanied the payment of additional search fees.				- 1

FURTHER	R INFORMATI N CONTINUED FROM THE SECOND SHEET		
	& EP, A, 279565 & US, A, 4618759		
х	JP, A, 61-33185 (Pfizer Corp.), February 17, 1986 (17. 02. 86), & EP, A, 168151 & US, A, 4647565	1-3, 7-31, 33, 34	
х	JP, A, 61-140568 (Mitsui Petrochemical Industries, Ltd. and another), June 27, 1986 (27. 06. 86), & EP, A, 188094 & US, A, 4734418	1-3, 7-25, 30, 33, 34	
х	JP, A, 3-17068 (Smithkline Beecham Intercredit B.V.), January 25, 1991 (25. 01. 91),	1-3, 7-25, 33, 34	
V OB	SERVATIONS WHERE CERTAIN CLAIMS WERE FOUND UNSEARCHABLE '		
	national search report has not been established in respect of certain claims under Article 17(2) (a) for numbers because they relate to subject matter not required to be searched by this		
i i			
2. Clain requ	n numbers , because they relate to parts of the international application that do not con irements to such an extent that no meaningful international search can be carried out, specifi	nply with the prescribed cally:	
	n numbers , because they are dependent claims and are not drafted in accordance wit ences of PCT Rule 6.4(a).	h the second and third	
VI. OBS	ERVATIONS WHERE UNITY OF INVENTION IS LACKING 2		
This Intern	ational Searching Authority found multiple inventions in this international application as follow	vs:	
1. As al	I required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search repos s of the international application.	rt covers all searchable	
2. As only some of the required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search report covers only those claims of the international application for which fees were paid, specifically claims:			
3.∭ No re the in	quired additional search fees were timely paid by the applicant. Consequently, this international sear evention first mentioned in the claims; it is covered by claim numbers:	rch report is restricted to	
invite	searchable claims could be searched without effort justifying an additional fee, the International Sea payment of any additional fee.	rching Authority did not	
Remark on The a	Protest Idditional search fees were accompanied by applicant's protest.		
	rotest accompanied the payment of additional search fees.		

FURTHER INFORMATION CONTINUED FROM THE SECOND SHEET	
! & US, A, 5064833 & EP, A, 404322	
X J. Med. Chem., 28(1), 12-17 (1985)	1-3, 7-34
	Î
• ·	] : •
	Ĭ.
	<b>;</b>
	Ì
V. OBSERVATIONS WHERE CERTAIN CLAIMS WERE FOUND UNSEARCHABLE 1	
This international search report has not been established in respect of certain claims under Article 17(2) (a) for	r the following reasons:
1. Claim numbers . because they relate to subject matter not required to be searched by this	s Authority, namely:
· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	
	one with the prescribed
2. Claim numbers , because they relate to parts of the international application that do not comequirements to such an extent that no meaningful international search can be carried out, specific	ally:
3. Claim numbers, because they are dependent claims and are not drafted in accordance will sentences of PCT Rule 6.4(a).	h the second and third
VI_OBSERVATIONS WHERE UNITY OF INVENTION IS LACKING 2	
This International Searching Authority found multiple inventions in this international application as follows	rs:
1. As all required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search report claims of the international application.	
2. As only some of the required additional search fees were timely paid by the applicant, this international se those claims of the international application for which fees were paid, specifically claims:	arch report covers only
those claims of the morney-by-	
3. No required additional search fees were timely paid by the applicant. Consequently, this international seam the invention first mentioned in the claims; it is covered by claim numbers:	ch report is restricted to
4. As all searchable claims could be searched without effort justifying an additional fee, the International Sear invite payment of any additional fee.  Remark on Protest	ching Authority did not
The additional search fees were accompanied by applicant's protest	
No protest accompanied the payment of additional search fees.	

I. 発明の属する分野の分類				
国際特許分類 (IPC) Int Cと C	07D215/00, 215/00, 235/00,			
	239/72, 239/84, 239/94, 239/95,			
A61K31/4	7, 31/505			
Ⅱ.国際調査を行った分野				
田・四原利見で1)った万封 調 査 を				
分類体系	行 っ た 最 小 限 登 料 分 類 記 号			
2 M F 11	77 99 at 5			
IPC C07D215/0 A61K31/47	0 0, C 0 7 D 2 3 5 / 0 0, 2 3 9 / 7 2 - 9 5, 7, 3 1 / 5 0 5			
最小限資料」	以外の資料で調査を行ったもの			
Ⅲ. 関連する技術に関する文献				
引用文献の ※ 引用文献名 及び一部の箇所が	関連するときは、その関連する箇所の表示 請求の範囲の番号			
X JP, A, 57-17197 22.10月.1982(2 &EP, A, 56766&U				
	(ファイザー・コーポレーション), 1, 4, 26-31, 02.84). (ファミリーなし) 33, 34			
24.6月.1978(24.	(アポット・ラボラトリーズ), 06,78) &GB, A, 1583357			
X JP. A. 58-79983 13. 5月. 1983(13. &EP. A. 79545&U	05.83)			
X JP, A, 63-96174	(ベーリンガー・マンハイム・ケ 1, 5, 26-31)			
※ 引用文献のカテゴリー  「A」特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示すもの 「E」先行文献ではあるが、国際出願日以後に公表されたもの 「E」先行文献ではあるが、国際出願日以後に公表されたもの 「L」優先權主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行日 若しくは他の特別な理由を確立するために引用する文献 (理由を付す) 「V」特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明の新規性又は進歩性がないと考えられるもの 「Y」特に関連のある文献であって、当该文献と他の「以上の文献との、当業者にとって自明である組合せによって選歩性がないと考えられるもの 「P」国際出願日前で、かつ優先複の主張の基礎となる出願の日の後に公表された文献				
IV. IB III				
国際調査を完了した日 国際調査報告の発送日				
16. 11. 92				
<b>国祭政</b> 查機関	権限のある職員 4C 7019			
日本国特許庁 (ISA/JP)	特許庁審査官 佐 野 整 博 📵			

様式PCT/ISA/210(第 2 ページ) (1981年10月)

第2	ページから続く情報			
	(皿棚の続き)			
	ゼルシャフト・ミット・ベシュレンクテル・ヘフツング),	33, 34		
	27. 4月. 1988(27. 04. 88),	į		
	&DE, A, 3634066 & EP, A, 266558	<b>[</b>		
	&US, A, 4882342			
х	JP, A, 64-74(株式会社 大塚製薬工場), 5.1月, 1989(05, 01, 89), (ファミリーなし)	1, 5, 26-34		
x	JP, A, 55-160776(ワーナー・ランバート・コンパ =),	1, 6, 30, 33 34		
V. V.	一部の請求の範囲について国際調査を行わないときの意見			
	求の範囲については特許協力条約に基づく国際出願等に関する法律第8条第3項の規	定によりこの国際		
調査報告	を作成しない。その理由は、次のとおりである。			
1. <u>v</u> i	請求の範囲は、国際調査をすることを要しない事項を内容とするもので	ある。		
	人の身体の治療による処置方法である。			
2	請求の範囲は、有効な国際調査をすることができる程度にまで所定の要	件を満たしていな		
	い国際出願の部分に係るものである。			
	V-Marine of the state of the st	•		
3. 🔲	請求の範囲は、従属請求の範囲でありかつ PCT 規則 6. 4(a)第2文の規定	に従って起草され		
	ていない。			
VI. :	発明の単一性の要件を満たしていないときの意見			
:क्ट केट	べるようにこの国際出願には二以上の発明が含まれている。			
(C)CA				
		-		
	追加して納付すべき手数料が指定した期間内に納付されたので、この国際調査報告は、	国際出願のすべ		
•	ての調査可能な請求の範囲について作成した。	era una semante del sia a s		
2. ② 追加して納付すべき手数料が指定した期間内に一部分しか納付されなかったので、この国際調査報告は、				
	手数料の納付があった発明に係る次の請求の範囲について作成した。			
	情求の範囲 追加して納付すべき手数料が指定した期間内に納付されなかったので、この国際調査 <b></b>	男告は、 讃求の箱		
	追加して納付すべき手数科が指定した期間内に約刊されなかった。この国際網盤中 用に最初に記載された発明に係る次の請求の範囲について作成した。	2 2,,,,,,,,		
	音求の範囲			
	月水の祝迦 追加して納付すべき手数料を要求するまでもなく、すべての調査可能な請求の範囲につ	ついて 混査すると		
	とができたので、追加して納付すべき手数料の納付を命じなかった。			
追加手	数料異議の申立てに関する注意	j		
□ ;	自加して納付すべき手数料の納付と同時に、追加手数料異議の申立てがされた。	ļ		
i	色加して納付すべき手数料の納付に際し、追加手数料異議の申立てがされなかった。	Ì		

III. Mid	· ・ ・ ・ ・ ・ ・ ・ ・ ・ ・ ・ ・ ・ ・ ・ ・ ・ ・ ・	
引用文献のジカテゴリー	引用文献名及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	請求の範囲の番号
	13. 12月. 1980(13. 12. 80) & EP. A. 18151&US. A. 4271164	
X	JP, A, 61-167688(バイエル・アクチェングゼルシ +フト), 29. 7月. 1986(29. 07. 86) & EP, A, 189045 & US, A, 4621082	1, 6, 26-3 33, 34
<b>X</b>	JP, A, 63-216884(ザ ウエルカム ファウンデーション リミテッド), 9. 9月, 1988(09, 09, 88) & EP, A, 279565 & US, A, 4618759	1, 6, 33, 3
X	JP, A, 61-33185(ファイザー・コーポレーション), 17, 2月, 1986(17, 02, 86) & EP, A, 168151 & US, A, 4647565	1-3, 7-31, 33, 34
<b>X</b>	JP. A. 61-140568(三井石油化学工業株式会社外1名), 27. 6月、1986(27.06.86) & EP, A. 188094&US, A. 4734418	1-3, 7-25, 30, 33, 34
x	JP, A, 3-17068 (スミスクライン・ピーチャム・インタークレディット・ビー・ペー), 25. 1月, 1991 (25, 01, 91) &US, A, 5064833&EP, A, 404322	1-3, 7-25, 33, 34
x	J.Med. Chem., 28(1), 12-17(1985)	1-3, 7-34
		·